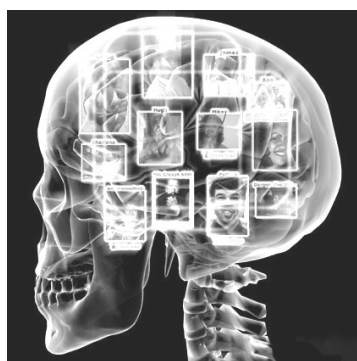
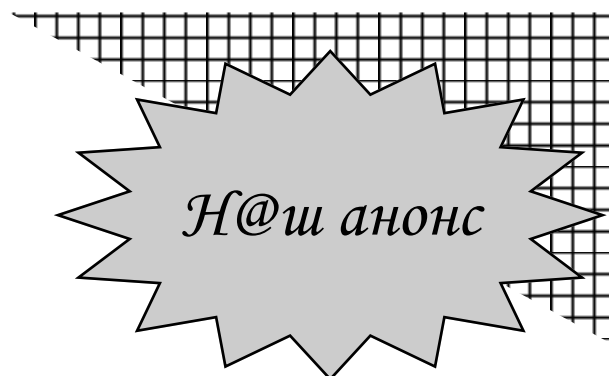


Н@ш ВЗГЛЯД

Газета о новостях Факультета экологии и химической технологии,
жизни и деятельности студентов факультета, событиях нашего университета,
и н@ш взгляд на них, а так же кое-что из жизни планеты Земля



Выпуск №4 (6) сентябрь 2011 год



Н@ш опрос:
Социальные сети и
их роль в вашей жизни
(стр. 6-7)



Знакомьтесь,
Игорь Иванович Золотарёв
(стр. 4)



Химия чувств:
ЧТО ТАКОЕ СЧАСТЬЕ?
(стр. 9)



Пролог

От редактора



Здравствуй, дорогие читатели! Вот уже позади жаркое лето и вновь наступает время учебы: для кого-то этот учебный год последний, для кого-то первый, но всем-всем хотелось бы пожелать с достоинством и отличными результатами прожить этот этап жизни, ведь вслед за ним каждого из нас ждет что-то новое и интересное, да и сам этот год будет наполнен массой ярких впечатлений, эмоций и важных событий, я уверена в этом. наших дорогих первокурсников поздравляю с поступлением в университет. Желаю всего самого наилучшего, отличных оценок, максимальных баллов за выполненные задания, отличной сдачи сессий и насыщенной и интересной студенческой жизни, ведь студенчество – самая прекрасная пора! Всем остальным желаю так же отличной сдачи сессий и успешного продолжения обучения.

Хотелось бы сказать несколько слов о конкурсе эмблем, который мы проводили в апреле-мае: конкурс наш закончился и благодаря нашему жюри почти единодушно был определен победитель конкурса – Елена Щерба, бывшая студентка группы 9ХБ-1. Рисунок представленный Еленой на конкурс с этого номера будет являться эмблемой нашей газеты и находиться на первой полосе. От всей души поздравляем победителя и желаем успехов во всех ее начинаниях.

По вопросам и предложениям, а так же все желающие быть корреспондентами могут обращаться к главному редактору:
тел. 89098644026,
E-mail: gazeta_nash_vzglyad@mail.ru.

Анастасия Маслова

Почему я журналист?

Ну, как мне кажется, меня, как журналиста, сформировало несколько факторов. Первый и основополагающий фактор – это уроки обществознания в 10м и 11м классе. Даже скорее Учитель обществознания. На уроках поднимались актуальные темы, мы часто что-то обсуждали, все высказывали свое мнение. Так вот, сама эта форма диалога с ребятами, с преподавателем, очень многое дала. Я училась выражать свои мысли. Мое мнение было услышано, а это, как я считаю, очень важное для человека, особенно для подростка.

Вторым фактором стало впечатление, которое на меня произвел актер, и философ нашего времени Вадим Демчог. Он является автором серии мультфильмов и радиопередач. Его герои через просторы интернета стараются донести информацию о насущных проблемах, открывают глаза на мир. Меня поразил его стиль речи,

манера, с которой он преподносит свои мысли. Было бы не плохо, научиться у него простоте, но глубине текста.

В общем, я стараюсь, ишу себя. Думаю, что пока в сфере журналистики у меня что-то получается. И получается не плохо.

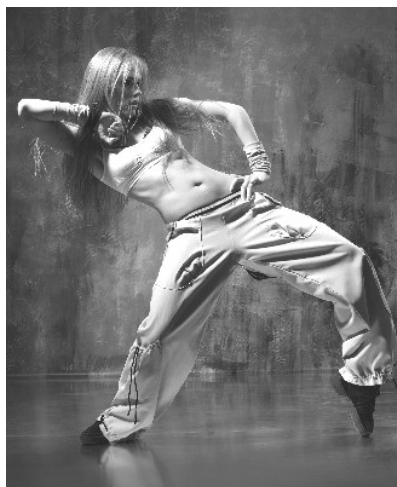


Полина Кучко

Внимание!!!

Объявляется набор в коллектив эстрадного танца «Контраст» при КНАГТУ.

Приглашаются все желающие.



Расписание репетиций:

Понедельник 17:00-19:00,

Среда 19:00 - 21:00,

Четверг 19:00 - 21:00

По всем вопросам обращаться в указанное время в актовЫй зал университета(аудитория 313/3) или по телефону.89242182059 (руководитель коллектива).

Новости ФЭХТ

Новости ФЭХТ. А какие у нас новости? Ну в первую очередь это, конечно же, новый набор студентов. В этом году произошли изменения в названиях программ обучения: с этого года набор абитуриентов осуществляется на направление «Химическая технология» и в числе студентов группы отныне называющейся ХТ 20 человек, и направление «Техносферная безопасность» и группа ТБ в составе 13 человек.

Так же немаловажной новостью является прошедший в июне первый выпуск студентов федерального проекта – их в этом году было 15 человек.

В июне месяце окончили наш факультет и получили дипломы специалисты выпускники 2011 года. Среди них двое студенток получили красные дипломы. Большинство ребят благопо-

лучно трудоустроены на предприятия нашего города, а также г. Хабаровска.

Студенты групп 8ХБб-1,2 этим летом прошли технологическую практику на предприятиях города и края: это ОАО «РН-Комсомольский НПЗ», ОАО «КНААПО», а так же на предприятиях городов Владивосток и Хабаровск.

В июле свои первые дипломы защитили студенты 4го, а ныне уже 5го курса групп 7ХБб-1,2. Их в этом году было 24 человека, среди них 7 ребят с красными дипломами.

Поздравляем всех от души с защитой дипломов, выпускников - с успешным началом трудовой деятельности, а новопеченных студентов из группы 1ХТб и 1ТБ с началом обучения на нашем замечательном факультете

и, конечно, всех ребят продолжающих обучение с новым учебным годом. Успехов в учебе!

Анастасия Маслова



Новости мира химии

Два в одном – чистим воду и генерируем энергию

Исследователи из Китая разработали систему, которая может вырабатывать электричество, разлагая органические вещества, одновременно с этим очищая от органических соединений сточные воды.

Янбяо Лю с коллегами разработал фотокаталитическую топливную ячейку, электродами в которой являются анод, представляющий собой систему из титаноксидных (TiO₂) нанотрубок и катод из платины. Используя энергию солнечного света, ячейка разрушает содержащиеся в сточных водах органические соединения, образуя при их разрушении электроны переходят к катоду, таким образом химическая энергия конвертируется в электрическую.

Лю отмечает, что органические соединения в сточных водах могут являться важным источником энергии – полная переработка всей органики, теряющейся со сточными водами, ежегодно могла бы обеспечить до трети от общемирового ежегодного потребления энергии. Таким образом, поиск не наносящих ущерба окружающей среде способов извлечения энергии из отходов, приводящих продуктов, не представляющей опасности, весьма актуален.

Исследователи использовали разработанную ими топливную ячейку для очистки моделирующих сточные воды растворов от ароматических соединений, азокрасителей, фармацевтических соединений и средств личной гигиены. Все эти соединения разрушались в топливных ячейках, при этом происходило выделение энергии.

Модификация электродов полупроводниками, например, сульфидом кадмия, позволяет системе использовать для разложения органических соединений свет видимой области спектра вместо ультрафиолета. По словам Лю, это означает, что новая система может использоваться для очистки сточных вод «под открытым небом», вне специально приспособленных камер с ультрафиолетовым излучением.

Новый комплекс никеля для производства водорода

В очередной раз взяв идею дизайнера металлокомплекса у природы, исследователи разработали катализатор, производительность которого в реакции выделения водорода в 10 раз выше, чем у его предшественников-ферментов.

Дешевый никелевый катализатор может стать основой для промышленного производства водорода, что является уверенным шагом на пути к водородной энергетике.

В электрохимических ячейках молекулярный водород образуется на платиновых электродах, однако платина представляет собой дорогой и редкий металл. Вместе с тем эволюция обеспечила образование ферментов-гидрогеназ, в активных центрах которых работают более распространенные химические элементы, например, железо.

Даниэль ДюБуа из Тихоокеанской Северо-западной национальной лаборатории смоделировал активный центр ферментов-гидрогеназ, получив никельсодержащий комплекс, в кото-

ром металлоцентр окружен аминными лигандами. Примерно аналогичным строением характеризуются и активные центры гидрогеназ, также существует предположение о том, что гидрогеназы работают как «протонные реле», перемещая протоны туда, где они могут восстановиться до молекулы водорода. Ранее исследователи из группы ДюБуа получали комплексы, в которых с металлоцентром было связано несколько аминов, которые, после протонирования могут изменить конформацию, изогнуться и переместить протоны, куда следует. Однако было обнаружено, что если происходит протонирование одного из аминов, другой из аминов также координируется с этим протоном, образуя систему, не позволяющую доставлять протоны.

Уменьшение количества аминов и размещение их в транс-положении друг к другу привело к образованию комплекса, в котором один протон уже не координировался с двумя аминами сразу. Одна молекула нового комплекса может производить водород со скоростью 106000 молекул в секунду – это в 10 раз превосходит возможности ферментов-гидрогеназ.

Крис Пикетт, специалист по катализаторам процессов выделения водорода, отмечает из Университета Восточной Англии, отмечает, что катализатор ДюБуа отличается существенно большей производительностью по сравнению со всеми известными к настоящему времени катализаторами. Однако Пикетт считает, что новая система пока еще далека от коммерциализации – слишком большое количество электроэнергии расходуется впустую, выделяясь в виде тепла.

Кэтрин Ковтонок

Новости ОАО «НК «Роснефть»

«Роснефть» снижает цены на дизтопливо

Цены на дизельное топливо в розничной сети НК «Роснефть» снижены в большинстве регионов присутствия Компании.

Так, в Иркутской области дизтопливо подешевело на 0,2 руб., в Хабаровском крае – 0,15 руб., в Орловской области – на 0,13 руб., в Амурской, Ульяновской областях, в Московском регионе, в Хакасии – на 0,1 руб.

Снижение произошло в течение 17-18 августа. Следует отметить, что и до этого цены на АЗС «Роснефти» были одними из наиболее низких на рынке нефтепродуктов. В настоящее время сбытовая розничная сеть «Роснефти» насчитывает около 1800 станций в 41 регионе РФ.

Открыто новое нефтяное месторождение в Иркутской области

При испытании поисково-оценочной скважины №71 на Даниловском лицензионном участке в Иркутской области, недропользователем которого является ОАО «НК «Роснефть», получен фонтанный приток легкой нефти дебитом 200 т/сутки. Предварительно оцененные извлекаемые запасы нового месторождения составляют более 15 млн. тонн нефти.



Это уже четвертое месторождение, открытое НК «Роснефть» на участках в Восточно-Сибирском регионе. В 2006 году «Роснефть» приобрела лицензии на право пользования недрами Восточно-Сугдинского, Могдинского, Даниловского, Санарского, Кулиндинского участков, а в 2008 г. – Преображенского и Умоткинского участков. Организация, проведение и управление геологоразведочными работами на них было поручено специалистам ООО «РН-Эксплорейшн».

За прошедшие пять лет по этим проектам выполнен значительный объем геологоразведочных работ: сейсморазведка 2D составила 7800 пог.км, 3D – 250 кв.км, электроразведочные работы – 7300 пог.км, проведены геохимические исследования. Кроме того, завершено

строительство шести поисково-оценочных скважин, четыре поисковые скважины находятся на текущий момент в освоении.

Успешным итогом проведенных геологоразведочных работ стало открытие в 2009 г. нефтяного месторождения им. Н. Савостьянова (Могдинский и Восточно-Сугдинский участки), а в 2010 г. – месторождений им. Н. Лисовского (Преображенский участок) и Санарского (Санарский участок). Извлекаемые запасы нефти по 3-м месторождениям по категориям C1+C2 суммарно составляют почти 370 млн. тонн.

Открытие месторождений в чрезвычайно сложных геологических условиях стало возможным благодаря применению инновационных методов и модернизации технологии геологоразведочных работ.

Компания планирует принять решение о сроках и подходах к разработке данных месторождений по мере получения дополнительной геологической информации и данных по фискальным условиям разработки таких проектов.



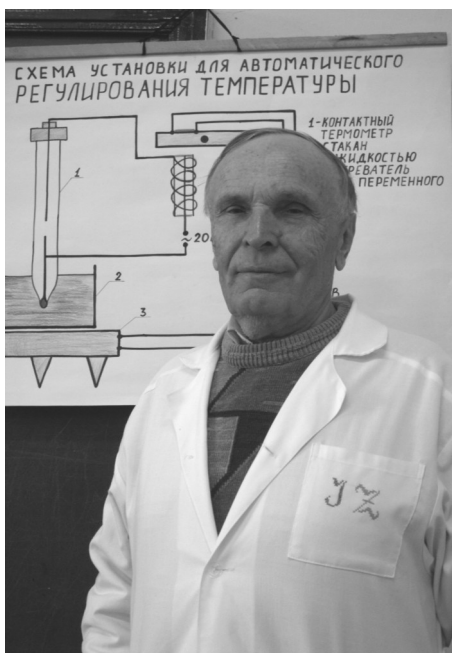
По данным сайта www.rosneft.ru
Кэтрин Ковтонок

Знакомьтесь,...

Сегодня в рубрике «Знакомьтесь,...» доцент кафедры «Химии и химической технологии», кандидат химических наук – Игорь Иванович Золотарев.

- Игорь Иванович, расскажите как началась Ваша биография: где вы родились выросли?

- Родился я 19 июля 1939 года в городе Семилуки Воронежской области. Мне 72 лет. Ой, извините – 72. В 42м году пришли нацисты, и мы в оккупации были. С Воронежа наши же обстреливали через Дон наш дом, где мы жили, и мы ушли. В школу я пошел в 46м году, но в тот год был голод, одежды не было, обуви, я простудился, заболел и остался на второй год. Так что в первый класс я пошел второгодником в 47м году, а окончил школу в 57м году с серебряной медалью. Поступил в Воронежский университет на химический факультет. В 62м году окончил университет и поехал в Комсомольск-на-Амуре.



- Детский сад, школа... А как выбирали специальность, где получали образование?

- Мода была, химия была политизирована, развитие химической промышленности было условием построения коммунизма. «Коммунизм - это советская власть плюс электрификация всей страны» – это Ленин сказал, а Хрущев добавил «и химизация всего народного хозяйства». Средства были брошены на научные разработки, это была очень модная специальность и я туда пошел учиться. Конкурс был огромный, золотых медалистов было 6 человек на место, серебряный еще больше, а прочая Русь по 20 человек на место – брали производственников и блатный. Ну у меня блата никакого не было, тогда я понял что у меня шансов никаких. Я пошел к военному комиссару и он написал ректору письмо: «Прошу обратить внимание на сына рядовой

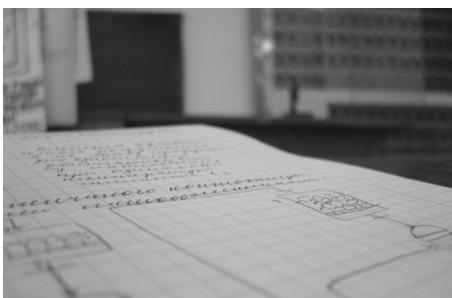


колхозницы и не вернувшегося с войны солдата». Ну, завалить по экзамене ничего не стоило: спросили что такое царская водка, ну я говорю водка - это значит спирт должен быть, наверно. Они «хахаха», этого было достаточно. Ректор Михантьев Борис Иванович был фронтовик, вошел в положение и рекомендовал меня к зачислению. Ну ребята на курсе у нас были труженики, почти все талантливые. Ну не сказать было, что тянули за уши, но почти никого не отчислили. На диплом с отличием мне не хватило одной пятерки по истории КПСС, по этой дисциплине у меня было 4. Что-то я ее немножко недолюбливал, там были где-то какие-то скачки, какие-то ужимки. А вообще, я коммунист, был коммунист и остался, убежденные коммунист.

- Как оказались в Комсомольске? Как складывалась жизнь?

- Попал по в Комсомольск по распределению. Карта у меня висела СССР, я вот сижу, как клянц Комсомольск-на-Амуре, Комсомольск-на-Амуре, но немного ошибся- думал комсомольск-на-жигулях, близко. А потом думал ехать-не ехать, сказали там нормально. Потом оказалось, что даже мой отец здесь служил и дядя. Вот так и уехал я сюда. В Воронеже у меня остались мама и сестра. Маме сейчас 97 лет и они с сестрой моей живут на даче в Башкирцево. У меня есть стихотворения об этом месте – «Светлая грусть».

В Комсомольск приехал 13 августа 1968 года. Я вышел с вокзала, увидел институт и пошел напрямую по картофельным грядкам (тут поля были картофельные) и с чемоданом пришел в



институт. Климат был здесь нормальный, самое яркое впечатление это был, конечно, Амур - огромная масса мутной быстротекущей воды. Один кубический километр в сутки проходит. Такая масса воды заворачивает. Овладевает мной гипноз, воды и пены игранные, Амур я полюбил сразу и на всю оставшуюся жизни. В общем, я здесь с 68года и с тех пор работаю вместе с Ниной Дмитриевной Назаренко.

- У Вас есть степень кандидата химических наук, а какова тема вашей диссертации, расскажите немного?

- Диссертацию я защищал в Воронеже. Тема диссертации моей «Избирательная коррозия и пассивность нержавеющей сталей», хромистых сталей, и с титаном даже. В конце концов, это надоело. Сейчас никакой научной работой почти не занимаюсь, только лишь эпизодически.

- А чем любите заниматься в свободное время? Очень слышана об увлечении рыбалкой.

- Дача и рыбалка, дача, рыбалка... прогулки, чтение, сон глубокий, лесная сень, журчанье струй, порой белянки черноокой, молодой и свежей, поцелуй. Вообще, очень люблю рыбалку. Мы ездим на рыбалку обычно весной с преподавателями кафедры.

- На последок, пару слов коллегам и студентам, какое-нибудь пожелание.

- Желаю им всего наилучшего, здоровья, счастья в личной жизни и общественной работе.

- Спасибо Вам за интересную беседу!



Беседу вела
Анастасия Маслова

Открытый вопрос

ХИМИЯ СИГАРЕТ

Курение и последующая никотиновая зависимость – неизлечимая болезнь современности. Уж сколько раз твердили миру о вреде и смертельной опасности сигарет, но число курящих людей не только не уменьшается, но год от года неуклонно увеличивается. Попробуем разобраться в этой проблеме.

Большинство любителей сигарет уверены, что курение помогает справиться со стрессом, снять умственное напряжение и даже побороть чувство голода. Конечно, это все мифы и по большей части – самовнушение. Единственный положительный момент – многомиллионная прибыль, которую курильщики ежегодно «дарят» крупным табачным производителям.

Из всех смертей, смерть от курения сигарет легче всего предотвратить. Основная причина рака легких – это курение (в 90%). У женщин смертность от рака легких вызванных курением сигарет выше, чем от рака груди. Пассивное курение на 20% наносит больший вред, чем самому курильщику, поэтому пассивное курение очень опасно для некурящих членов семьи, особенно для детей. Некурящие члены семьи из-за пассивного курения на 20% имеют больший риск развития рака легких, чем члены семей, где вообще не курят. Курение способно вызывать хромосомные мутации, что в следующих поколениях приводит к серьезным заболеваниям или уродствам. Курильщики и члены их семей в 5 раз чаще обращаются за медицинской помощью по сравнению с некурящими семьями, соответственно и расходы на медикаменты в разы больше.

Влияние никотина и его всасывание в организме

Основной путь поступления никотина в организм – это легкие. Никотин и другие компоненты табачного дыма при вдыхании проходят через трахею, бронхи и попадают в альвеолы, откуда всасываются в кровь. Через 8 секунд после затяжки никотин поступает в головной мозг и его концентрация начнет снижаться только через 30 минут после курения. Основной процесс метаболизма никотина происходит в печени, почках и легких. Действие никотина

на мозг двухфазное: сначала происходит стимуляция головного мозга, а затем постепенное угнетение. Курильщику для удовлетворения своих потребностей требуется как минимум 10 сигарет, в одной сигарете около 2 мг никотина.

Медицинские последствия влияния никотина на человека

Никотин влияет практически на все органы, но наибольший эффект он оказывает на центральную нервную систему, сердечно-сосудистую и эндокринную. Никотин влияет на организм человека как стимулирующее вещество. Влияние никотина на человека – резко отрицательно, он способствует развитию атеросклероза сосудов, что может приводить к инсультам и болезням сердца. Никотин способствует образованию тромбов, обладает канцерогенным (способствует развитию рака) действием. Самое страшное влияние никотина на организм человека – это способность вызывать мутации клеток, которые в последующих поколениях только возрастают.

Каков химический состав табачного дыма?

В настоящее время известно около 2500 химических веществ входящих в состав табачного листа, и более 4700 веществ, входящих в состав табачного дыма. Компоненты табачного дыма возникают путем возгонки летучих и полунлетучих веществ из табачных листьев и расщепления их составных частей под действием высокой температуры. Кроме того, имеются нелетучие вещества, которые превращаются в дым без распада. Общая масса дыма основного потока от одной сигареты составляет приблизительно 400-500 мг. Более 92% ее состоит из 400-500 отдельных газообразных компонентов, основными из которых являются азот (58%), кислород (12%), двуокись углерода (13%) и окись углерода (3,5%); остальная часть – из других парообразных компонентов и соединений в форме частиц. Кроме того, в парообразной фазе содержатся водород, метан и другие углеводороды, летучие альдегиды и кетоны, окиси азота, цианистый водород, летучие нитраты и еще, по меньшей мере, 400-450 различных веществ в небольших концентрациях.

Почему курение вредит здоровью?

Из каждых 100 граммов табака при горении выделяется 5-7 граммов табачного дегтя. В его состав входят бензпирен (канцероген первого класса опасности), бензотрацен и другие смолы, которые способствуют возникновению злокачественных опухолей. Между тем в организм человека, выкуривающего каждый день одну пачку сигарет или папирос, за год попадает 700-800 граммов дегтя. Курение вредит здоровью еще и потому что, в организм человека попадают так же радиоактивные элементы, наибольшую опасность из которых представляет полоний-210. Указанный элемент впитывается табачными листьями из воздуха. При их высушивании концентрация полония-210 в табаке еще более возрастает. Попадая с табачным дымом в организм, радиоактивный полоний накапливается в бронхах и легких, а также в почках и печени. Период полураспада этого элемента достаточен для того, чтобы в организме заядлого курильщика он концентрировался в таких количествах, которые значительно превы-

шают установленные допустимые нормы. Курение вредит вашему здоровью также потому, что при сгорании табака выделяется угарный газ, обладающий свойством связывать дыхательный пигмент крови – гемоглобин. При этом образуется карбоксигемоглобин. Он не может переносить кислород. Вот почему в организме нарушаются процессы тканевого дыхания. При выкуривании пачки сигарет концентрация карбоксигемоглобина в крови возрастает до 7-10%. И получается таким образом, что все органы и системы организма курильщика постоянно сидят на голодном кислородном пайке. Курение вредит здоровью так как, табачное зелье, кроме того, поражает центральную нервную систему, железы внутренней секреции, снижает половую функцию, зрение, слух. В организме человека нет практически ни одного важного органа или системы, которые не страдали бы от хронического отравления продуктами табака.

Как бросить курить?

Существует огромное количество способов борьбы с этой смертельной привычкой. Вот некоторые из них:

- Самое важное – себя настроить психологически. Легче всего бросать курить во время отпуска, на курорте и т.д. Люди молодые и средних лет могут прекратить курение сразу, даже если они курят давно и выкуривают в день 1-1,5 пачки сигарет. Людям пожилым рекомендуется бросать курить постепенно: сначала отрезать половину сигареты или папиросы и выкуривать обычное их число. Далее ежедневно уменьшать и количество таких половинок, в течение 10-15 дней довести их число до 7-10 в день, а затем и полностью прекратить курение.

- Заместительное лечение – таблетки от курения, антитабачные пластыри, жевательные резинки и леденцы с никотином.

- Те, у кого стальная сила воли, выбирают мгновенный способ бросить курить. Он самый простой и самый сложный одновременно. Нужно просто выкурить последнюю сигарету и забыть о курении навсегда. Удивительно, но достаточно много людей бросили курить именно так.

- Если бросать вместе с кем-то, процесс покажется не таким мучительным. Кроме того, в него можно привнести дух соревнования, заключив пари.

- Метод «Вознаграждение». Люди, выбравшие этот способ, подсчитывают, сколько денег они сэкономили, вычеркнув из списка расходов сигареты. Экономленные деньги можно откладывать, вознаграждая себя приятной покупкой за каждый месяц (или другой период) без курения. Такая методика очень хорошо действует на женщин.

Если Вы боретесь с курением, но пристрастие к никотину одерживает победу, имеет смысл обратиться к специалисту.



Залог успеха в этом деле – твердое желание бросить курить навсегда!

Ольга Яркова





Социальные сети и их роль в вашей жизни

В этом выпуске мы решили провести опрос на тему «Социальные сети и их роль в вашей жизни». Примерно последние лет пять, они прочно укрепились в наших браузерах. Люди общаются, находясь за тысячи километров друг от друга. Но таких не так много, по сравнению с зависимостью от социальных сетей у молодежи. Кто-то пытается привлечь внимание выкладывая свои фото, кто-то общается лишь по деловым вопросам, а кто-то избавляется от одиночества, думая, что люди по ту сторону монитора их лучшие друзья, любовь, хоть они ни разу не видели человека вживую. Мы решили узнать, что думают по этому поводу наши студенты.



Для начала немного истории...

Термин «Социальная сеть» был введен задолго до появления интернета и собственно современных интернет-сетей, еще в 1954 году социологом из «Манчестерской школы» Джеймсом Барнсом.

Современное понятие в простом виде означает некий круг знакомых человека, где есть сам человек – центр социальной сети, его знакомые – ветки этой социальной сети и отношения между этими людьми – связи. Если рассматривать социальную сеть более глубоко, можно обнаружить, что связи делятся по типам: односторонние и двусторонние; сети друзей, коллег, одноклассников, однокурсников и т.д.

Во второй половине 20 века социальные сети стали активно развиваться как научная концепция, сначала они стали популярны на западе, чуть позже пришли и к нам. Затем это обычное профессиональное понятие социологов превратилось в модную концепцию, являющуюся одной из центральных в концепции веб 2.0, которую как понятие впервые ввел Тим О'Рейли 30 сентября 2005 года в своей статье «Tim O'Reilly — What Is Web 2.0».

В 1995 году появилась первая, приближенная к современным, социальная сеть Classmates.com, которую создал Рэнди Конрад, владелец компании Classmates Online, Inc. Этот сайт помогал зарегистрированным посетителям находить и поддерживать отношения с друзьями, одноклассниками, однокурсниками и другими знакомыми людьми. Сейчас в этой сети зарегистрировано более 40 миллионов человек, преимущественно из США и Канады.

Концепция Classmates оказалось успешной и с далёкого 2005 года она развивается и уже не только в пределах этой сети появились такие мировые гиганты, как MySpace, FaceBook, Bebo

и LinkedIn или гиганты рунета Одноклассники.ру, ВКонтакте, Мой Мир и Мой Круг.

Рейтинг социальных сетей по посещаемости в России

Эксперт по социальным сетям лаборатория Сарафанное Радио опубликовала рейтинг самых посещаемых социальных сетей в России (ТОП-20 по посещаемости российскими пользователями Интернета). В первую двадцатку Веб 2.0 в России вошли 11 российских, 7 американских социальных сетей, 1 из Германии и 1 из Великобритании.

В двадцатке присутствуют, как социальные сети общего характера, в которых пользователи находят друзей, одноклассников, создают свои дневники и блоги, так и тематические социальные сети: два видеосервиса, две игровые площадки и две сети знакомств.

1. ВКонтакте (vkontakte.ru)
2. Мой мир (mail.ru)
3. Одноклассники (odnoklassniki.ru)
4. Ютуб (youtube.com)
5. Википедия (wikipedia.org)
6. ЛайвДжурнал (livejournal.com)
7. Блоггер (blogger.com)
8. Фейсбук (facebook.com)
9. Пати покер (partypoker.com)
10. Рутуб (rutube.ru)
11. Дайри (diary.ru)
12. Мамба (mamba.ru)
13. Лавпланет (loveplanet.ru)
14. Травиян (travian.ru)
15. Беон (beon.ru)
16. Твиттер (twitter.com)
17. Фликр (flickr.com)
18. Мир тесен (mirtesen.ru)
19. Майспейс (myspace.com)
20. Мой круг (moikrug.ru)

(По данным сайта academylang.ucoz.ru)

Итак, опрос, и вот какие вопросы мы задавали нашим респондентам:

- какую роль в вашей жизни играют соц.сети,
- в каких сидите именно Вы,
- что они для вас значат и вообще,
- нужны ли они человеку в современной жизни?

Результаты опроса касаясь этого животрепещущего вопроса оказались весьма разноплановыми, но, как это и можно предложить, ответы в основном имели полярный характер – часть опрошенных «ЗА» социальные сети, а часть – «ПРОТИВ».

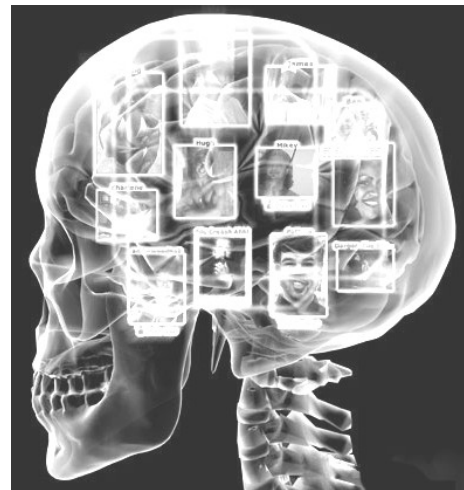
Вот что в итоге у нас получилось:

Лилия Абрисимова: В современном мире социальная сеть, для многих людей, - наркотик. Для других - способ рассказать всем вокруг о том, что происходит в твоей жизни. Ну и небольшое значение они играют в общении людей на расстоянии. Я в последнее время не пользуюсь ни одной из соц. сетей, подустала.

Антон Калашников: Социальная сеть является для меня неким средством общения (как это ни странно). Благодаря их существованию, я всегда (почти) могу пообщаться, обменяться новостями, музыкой, изображениями, чем угодно что доступно в электронном виде. Основные используемые социальные сети для меня это ВКонтакте и майл агент. Про необходимость этих сетей скажу лишь две вещи. С одной стороны это удобно и быстро, и если кто-то проживает в другом городе, они помогают связаться с человеком. Но есть и отрицательная сторона. Ведь если вспомнить как в детстве мы, когда ещё не было компьютера и возможностей сидели и мило беседовали на лавочках, во дворе или ещё где-нибудь. То есть я имею ввиду, что такое общение по интернету вытесняет живое общение вообщем. Раньше бы я выбрал соц. сети, теперь больше склонен к реальному общению, вне интернета.

Александр Опарин: Ооой... Сажу в контакте и агенте. Ничего не значат для меня, просто развлечение. Учиться мешают правда.

Максим Савинковский: Расскажу про мобильный агент. Во-первых, можно легко и просто общаться с друзьями, во-вторых, здорово экономит деньги, которые бы ты потратил на смс и звонки, ведь всех не обзовонишь, в-третьих можно с замечательными людьми познакомиться, а то нынче на улице это трудно сделать. Ну а так, агент агентом, серьезно я к нему не отношусь, прикольная вещь.



Елена Поддубная: В моей жизни они играют не очень важную роль, я сижу на майле и вконтакте и только тогда когда не могу решить свои вопросы по телефону. На последний вопрос каждый должен ответить для себя сам.

Анна Селезнева: Я считаю соц. сети важными только в том случае, если необходимо связаться с человеком, который находится в другом городе или стране. Для меня соц. сети не играют большой роли, так если иногда появится желание посмотреть новые фото или видео друзей.

Ирина Андоскина: По началу, как только социальные сети появились в моей жизни, сеть и стала моей жизнью, день начинается с них: проверить почту, в контакте посмотреть последние новости, поменять статус да как выдаться свободная минутка сразу в агенту. Вечером

Н@ш опрос

вместо того чтобы отдохнуть опять забираешься в сети где и пропадаешь до поздней ночи; вместо того чтобы проводить это время с друзьями в реальной жизни, пропадаем в виртуальной! А сейчас у меня всё изменилось, я избавилась от этой «зависимости» и считаю, что социальные сети хороши только для того, чтобы пообщаться с родственниками или друзьями которые живут на другом конце страны, ну или если уж совсем делать нечего ползти по страницам старых знакомых, посмотреть у кого как жизнь изменилась, кто женился и так далее.



Денис Тюренков: Для многих они значат слишком много, и это плохо. Я считаю нужно больше времени уделять реальному общению. Лично я не уделяю такого большого внимания соц. сетям.

Анастасия Дзюба: На самом деле для меня соц. сети как наркотик, я не представляю свою жизнь без них. Я зарегистрирована на одноклассниках, в контакте, в моем мире, на фэйсбуке. Например, благодаря сайту odnoklassniki.ru, я нашла не только своих старых друзей, но и одноклассниц мамы, с которыми она лет 20 уже не виделась. А агент? Да без него нынче вообще не проживешь. Что-то нужно узнать – пожалуйста, передать, допустим, расписание уроков - запросто и т.д., можно увидеть и услышать своих друзей, которые находятся в сотнях км от тебя, не отходя от дивана - в общем, социальные сети сейчас просто незаменимая штука.

А такими оказались мнения людей, пожелавших остаться анонимными:

- Из социальных сетей я предпочитаю сервисы дневников, таких как жж, лиру или дайри. Это отличное место, если вы хотите общаться с интересными людьми, узнавать что-то новое. Интересные события, мнения людей, самые разные взгляды. Что касательно контакта, фсбука и прочих. Это быстро и удобно, но откровенно говоря меня это раздражает. Общение там, мне кажется, не очень удобно. Быть может еще дело в уровне? Считайте это предубеждением. А в жизни я считаю они нужны. Интернет все больше входит в нашу жизнь - к этому нужно привыкать. Кроме того это здорово, общаться с людьми из других городов или даже стран. Узнавать что-то новое, искать и находить ответы на свои вопросы. Начиная от политики, заканчивая рецептами новых блюд. Это уже часть нашей жизни. И думаю в дальнейшем интернет общение, а следовательно и разного

рода социальные сети, будут только набирать популярность.

- В жизни они играют большую роль, они стали как часть жизни современного человека. Для меня это не больше чем средство общения, удобная штука в общем.

- В моей жизни они играют второстепенную роль. В жизни они занимают общение, лучше общаться в живую, но иногда они помогают преодолеть барьеры в общении.

- В жизни подростка социальные сети играют роль источника иллюзий для собственной самооценки (в соц. сети человек может стать тем, кем хочет казаться или быть), для человека, испытывающего объективное одиночество соц. сеть - единственный источник общения. А для меня лично, соц. сеть - средство связи, не более. Если бы этих сетей не было, я не испытывал бы никакого дискомфорта.

- В моей жизни социальные сети играют второстепенную роль. Я сижу только на «моем мире». Социальные сети, на мой взгляд, это удобное средство связи с людьми, которые находятся далеко.

- В какой-то степени социальные сети полезны, но они отстраняют от жизни—люди сидят в сетях, а реальной жизнью не живут, намного меньше общаются с друзьями и знакомыми в реальности. Мо отношение к соц.сетям—нейтральное: у меня есть страница в контакте, на «моем мире», но в основном я общаюсь в майл агенте.



- Для меня социальные сети малозначимы: общаюсь с из помощью в основном с людьми, которые находятся далеко. Раньше много времени тратил на сети, сейчас бываю там крайне редко. Сложно общаться письмами или по телефону, когда человек находится на большом расстоянии от тебя. Я в основном общаюсь с друзьями по скайпу: это весьма удобно.

- Отношусь положительно. Общаюсь с друзьями и знакомыми в майл агенте. В современной жизни они человеку очень нужны: упрощают общение с друзьями, знакомыми, родными, помогают узнать что нового произошло у них в жизни.



Анастасия Маслова: Опрос наш называется «Социальные сети и их роль в вашей жизни». Лично в моей жизни социальные сети с момента моего знакомства с ними до недавнего времени занимали довольно важное место: я часами просиживала в майл агенте (причем как с компьютера, так и с телефона), в контакте, на фэйсбуке, причем зачастую все сводилось к чтению новостей, а не к общению в сетях как таковому. Сейчас я стараюсь тратить меньше времени на это изобретение человечества, больше времени уделяю личному общению, а в социальных сетях сижу лишь когда возникает необходимость обсудить с кем-либо вопросы касающиеся учебы или газеты, а так же периодически общаюсь с друзьями, которые находятся далеко.

София Куликова: Вообще, соц. сети были придуманы для того, чтобы люди могли общаться, не отходя от компьютера, имея между собой огромные расстояния. Теперь же это, в основном, огромная база, куда молодежь тоннами скидывает свои фото и обсуждают их и другие новости с друзьями, живущими буквально в соседнем доме. По-видимому, это как наркотик притягивает людей, хотя для кого-то это спасение от одиночества. Для меня соц. сети как связь, тот же mail agent. Это лишь контакт с нужными тебе людьми.

Таким получился н@ш опрос, а что выбрать для себя—общения в социальных сетях или реальное общение—

это уже личное дело каждого.

Опрос подготовили

Анастасия
МасловаСофия
Куликова



Кое-что о кислотах... и кинематографе

Фантастические инопланетные моллюски, растворяющие своей слюной тело человека за считанные секунды; жидкости, одна капля которых прожигает любой материал – пусть даже это метровый слой бетона... И непременно подобной жидкостью оказывается кислота! Таковы уж известные киноштампы современных фильмов. Попробуем разобраться, сколько здесь правды и сколько вымысла. Но сперва немного теории.

Понятие «кислота», по меркам современной химии, очень обширное. Наиболее простое представление о нем дает теория электролитической диссоциации С.Аррениуса (1887 г.). С ее позиций сила любой кислоты определяется степенью диссоциации на ионы с образованием катионов водорода в растворе. Чем их там больше, тем сильнее кислота. Однако в этом случае ее растворяющая способность определяется только отношением к ионообменному взаимодействию (принцип Бертолле). С другой стороны, даже ионы водорода, образующиеся при диссоциации сильных (по Аррениусу) кислот, обладают выраженной по отношению ко многим металлам окислительной способностью. Что уж и говорить про кислоты-окислители, содержащие элементы в высшей валентности. Эти вещества растворяют не только большинство металлов, которые с «классическими» кислотами не взаимодействуют, но и разрушают многие материалы. А «царская водка», являющаяся смесью одного объема азотной и трех – соляной кислот, растворяет даже золото и некоторые металлы платиновой группы. Очень важно отметить возможность комплексобразования кислоты и продуктов ее взаимодействия, ведь часто именно от этого и зависит ее «растворяющая сила». Кстати, за счет комплексобразования круг веществ, причисляемых к кислотам, может быть существенно расширен. Согласно более совершенной теории Льюиса, основанием является вещество, способное выступать в качестве донора электронной пары, а кислота – ее акцептора.

Рассмотрим взаимодействие аммиака с соляной и уксусной кислотами. Понятное дело, что соляная кислота будет акцептировать электронную пару аммиака гораздо лучше, чем уксусная, ведь связь N–Cl полярнее, чем O–H карбоксильной группы. И образующийся хлорид аммония будет более устойчивым, чем ацетат. Таким образом, основание проявляет свою силу только в присутствии кислоты, а значит, выбирая кислоту соответствующей силы, можно заставить практически любое вещество выступать в качестве основания. На этом и основано действие так называемых суперкислот (или сверхкислот), о которых будет сказано ниже.

Итак, выделив основные критерии, по которым будем судить о «силе» кислот, рассмотрим несколько самых «опасных» кинопредставителей данного семейства.

«Кислота всех кислот». Почему-то у многих людей сложился стереотип, будто бы серная кислота – самое едкое вещество на земле. Основная опасность здесь – сильное водоотнимающее действие ее концентрированных растворов (и в особенности, олеума), которые при попадании на кожу вызывают сильные ожоги. Но кожа содержит около 80% воды, и чтобы добиться ее обугливания и уж тем более рас-

творения облитой конечности, в кислоте остается, разве что, уснуть. Кроме того, она обладает большой вязкостью и потому довольно медленно проникает в кожу. Даже от весьма заметных количеств кислоты только через некоторое время появляется легкое покалывание и зуд. Если в этот момент сунуть руку под струю холодной воды и смыть кислоту, то ничего страшного не произойдет – даже ожога не будет. А вот попытка стереть ее тряпкой может привести к более серьезным последствиям. Еще большую опасность представляют аэрозоли серной кислоты. Если не принять необходимых мер, то надыхавшийся их человек, вероятно всего, скончается в течение нескольких дней от ожога и отека дыхательных путей. Серная кислота, как типичный представитель своего класса, активно реагирует с металлами. Однако скорость таких реакций известна каждому, и для того, чтобы «прожечь» стальной пол или лестницу, понадобилось бы, по меньшей мере, несколько часов.

Соляная кислота, в отличие от серной, гораздо более летучая. Лужа концентрированной кислоты на полу, особенно в крупном помещении или на открытом пространстве, полностью испарится за несколько часов, не причинив заметного вреда полу или тем предметам, для которых предназначалась. В худшем случае пары испаряющейся кислоты вызовут коррозию окружающих строительных конструкций. Самым опасным для человека, имеющим дело с соляной кислотой, является ее аэрозоль, который при длительном вдыхании также вызывает сильнейшие ожоги.

Концентрированная азотная кислота и ее смеси чрезвычайно опасны для человека. При кратком контакте с кожей (несколько секунд) вызывают ее ожог – это образуется элементарная сера в результате «нитрования» и окисления серосодержащих белков. Более длительный контакт, как правило, влечет за собой появление долго не заживающих язв. Холодная вода, оказавшаяся вовремя под рукой, способна предотвратить неприятные последствия. И все же человек, с ног до головы облитый азотной кислотой, вряд ли проживет хотя бы несколько часов. Раствориться вряд ли успеет, а вот скончаться от болевого шока – запросто. Кроме того, крепкие растворы кислоты выделяют окислы азота, очень токсичные для человека и сильно разъедающие многие материалы, например резину. Бытует мнение, что «царская водка» может растворять стекло. Ничего подобного! Оксид кремния SiO₂ – основной компонент стекла – не окисляется, поскольку и так является высшим оксидом, и не образует растворимых комплексов с «царской водкой», которая годами может спокойно храниться в стеклянных сосудах (что, собственно, и делал венгерский химик Хевеши, храня таким способом нобелевские медали своих товарищей в течение всей немецкой оккупации Копенгагена).

А вот **фтористоводородная** или **плавиковая кислота** обладает столь удивительной способностью, давая при этом растворимый комплекс гексафторсиликата. Но не стоит обольщаться – даже тончайшая стеклянная нить, помещенная в раствор фтороводорода, растворится в нем не раньше, чем через несколько минут. Поэтому для бесшумного похищения бриллиантов из музеев этот способ не годится. И уж, тем более, она совершенно не способна растворять тюремные решетки: «...Гидрофторидная кислота. Эта штука разъедает тело за секунды. – А если

облить кислотой решетку, она разест металл, верно? – Но как это сделать? Рукáми?..»

Кстати о руках. Плавиковая кислота – одна из тех, широко используемых, с которыми следует соблюдать крайнюю осторожность. Ни в коем случае не работать с ней, не надев резиновые перчатки. И только в вытяжном шкафу! Фтороводород летуч и очень быстро проникает через кожные покровы. При попадании на кожу через некоторое время происходит отек, образуются очень болезненные волдыри. Симптомы от воздействия слабо концентрированных растворов могут появиться через сутки и даже более после попадания их на кожу. Токсичность плавиковой кислоты и ее растворимых солей предположительно объясняется способностью свободных ионов фтора связывать биологически важные ионы кальция и магния в нерастворимые соли. Специфические антителы практически отсутствуют, поэтому при сорбции кожей смертельной дозы фтороводорода человек может жить несколько суток (на наркотиках), но без надежды на спасение.

Суперкислоты. Термин «суперкислота» введен Джеймсом Конантом в 1927 году. Если в молекуле серной кислоты одну из OH-групп заменить на атом фтора, мы получим простейший представитель суперкислот – **фторсульфоновую кислоту**. По своей способности протонировать основания она примерно в 1000 раз сильнее 100%-ной серной кислоты. Еще более «сильным» представителем ряда сверхкислот является **карборановая кислота** H[СНВ₁₀С₁₁], являющаяся производным **карборана** – боруглеводорода, имеющего форму икосаэдра. Она приблизительно в миллион раз сильнее концентрированной серной кислоты.

«Магические» или **«Волшебные»** кислоты, представляющие собой сверхкислотные комплексы фтороводорода или фторсульфоновой кислоты с пентафторидом сурьмы (HF·SbF₅ или HSbF₆·SO₂F), являются самыми сильными из известных кислот Льюиса. Название магических они получили после того, как на новогодней вечеринке в начале 1960-х в научной группе Джорджа Олы один из сотрудников растворил праздничную свечу в одной из этих смесей. Исследование полученного раствора при помощи ЯМР-спектрометра показало наличие в нем индивидуального трет-бутил-катиона. Так стало ясно, что даже такие «мертвецы», как углеводороды при наличии мощного акцептора способны к ионизации. Суперкислоты, пожалуй, наиболее близки к тем мифическим растворителям, которые можно назвать «растворяющими все на свете». Их растворы даже в тефлоновой посуде могут храниться сравнительно короткое время.

Какой можно сделать вывод? Само понятие силы кислоты слишком неопределенное. Существует множество теорий и подходов к изучению природы кислот, и в рамках каждого из них «самая сильная кислота» будет своя. И все же для обывателей это способность растворять как можно больше самых разных веществ за как можно более короткий промежуток времени. Однако необходимо понимать, что процессы «растворения», как и многие другие процессы, происходят во времени, а не мгновенно. К тому же этому непременно будет препятствовать множество самых различных факторов. Поэтому подобные вещества так и останутся своеобразной «фишкой» кинорежиссеров.

Химия чувств

Счастье — это свойство характера.
У одних в характере его все время ждать,
у других непрерывно искать,
у третьих — повсюду находить.
Эльчин Сафарли

Здравствуй. Почему бы сегодня не поговорить о том:

ЧТО ТАКОЕ СЧАСТЬЕ?

Каждый человек счастлив. Счастье есть у всех, но оно у каждого свое, как зубная щетка. Например, женское счастье храпит на соседней подушке, будит утром, дарит шоколадки, покупает цветочки... Счастье маленького ребенка — паровозик круче, чем у Петьки в садике и т.д. Так же есть счастье, приходящее под влиянием определенных факторов... Оно не особо значимо, тебе просто хорошо...

Хорошо зимой под одеялом в любимом свитере и шерстяных носках пить горячий чай с малиновым вареньем, есть теплую булочку и смотреть, как падают снежинки...

Еще есть повседневное счастье...

Счастье - любить маленького ребенка и наблюдать, как он растет.

Счастье — любить свой дом, свою любимую подушку/детскую игрушку/ вот эти вот занавесочки/ и т.д.



Так что же такое это загадочное и необъяснимое Счастье?

Вот, например, за окном дождик, грустно, а у Вас в глазах влюбленность. В этом виноват не загадочный незнакомец, подвоживший Вас в это утро на «Лексусе» цвета слоновой кости, а гормон эндорфин. Именно он придает нашим глазам чарующий блеск, заставляет смотреть на мир сквозь розовые очки и видеть в лисеющем, толстеньком мужичке прекрасного принца.

Эндорфины — это группа полипептидных химических соединений, по структуре сходных с опиатами, которые вырабатываются в нейронах головного мозга. Они обладают способностью, аналогично опиатам, влиять на эмоциональное состояние. Эти чудо соединения и дарят нам гармонию, жизненный тонус, ощущение легкости и безмятежности.

Эндорфины — это своего рода легальный наркотик, так же вызывающий привыкание. Ведь каждый стремится стать счастливым.)

Так же, наша система эндорфинов помогает Нам в период стрессов. Например, Все заметили, что если во время сессии потреблять шоколад, то учить становится легче и устаешь не так сильно. Хотя, порой, и одной шоколадки, кажется мало.)

Но борьба со стрессом и ощущение Счастья, это не единственное что могут Эндорфины. Так же, эти гормоны умеют:

- Обезболивать в экстремальной ситуации и во время борьбы за жизнь.
- Вознаграждать Нас за успешное выживание путем активации центров удовольствия.
- Восстанавливать мышечную массу.

А где Нам взять Эндорфин? Помимо потребления шоколада, существует еще ряд способов. Ученые установили, что во время усиленных тренировок мозг начинает активно вырабатывать гормон Счастья и Радости.

* Согласно опросам, 85% людей, регулярно посещающих спортивные залы и бассейны, забывают о плохом настроении и депрессиях.

Таким образом, занятие спортом и кусочек шоколадки вполне обеспечит Нам заряд бодрости, ощущение легкости, Радости и Счастья.

Но как бы, то, ни было, каждый из Нас ощущает СВОЕ, ЛИЧНОЕ, НЕПОВТОРИМОЕ счастье.

Вот, например результаты нашего опроса:

- * Для 5% опрошенных, Счастье — это что-то сложное, неопишное;
- * 10% сказали, что Счастье- это гармония, с собой или с окружающим миром;
- * для 7% читателей, Счастье съехать от родителей и начать самостоятельную жизнь;
- * 50% ответили, что Счастье быть с любимым/ой рядом;
- * 28% сказали, что Счастливы, когда у друзей и близких все хорошо.

«Можно быть счастливым от того что ты добился своей главной цели в жизни (а без здоровья здесь не обойтись). Поэтому, вероятней всего, благодаря здоровью мы счастливы» Аня, 19 лет

«ммм...для меня, когда проходит день без напоминания о моём росте... если о тебе вспоминают друзья... да и просто хороший день для меня уже счастье!» Антон, 17 лет (рост 207)

«Ну для меня это отдельные моменты) иногда такое состояние бывает что просто радуешься своей жизни... я не знаю как объяснить, это надо почувствовать» А. 18лет

«Когда кому то нравится то что я делаю. Когда я чувствую, что хоть какого-то таланта у меня есть зачатки, когда мне это говорят.» Вика, 17 лет

«Именно для меня?) ну вот допустим я промокла и замерзла под дождем, пришла домой попила горячий кофе с пирожными, переоделась в сухую одежду и завалилась под одеяло...именно сегодня для меня это и было счастьем!» Алиса, 16лет

«Для меня счастье, когда мои родные и близкие здоровы, когда занимаешься любимым делом, учишься там, где тебе нравится. Счастье, когда есть люди, которые тебе никогда не



откажут в помощи. Так же счастье для меня помогать тем, кто нуждается в помощи и поддержке. Счастье - видеть солнце, ясное небо, радоваться каждому дню! Счастье в том, что мы все живем в этой стране, в которой нет войн, нет голода, которая растет и развивается.» Лера, 18лет

А для меня, счастье...Я не знаю, что это. На данном этапе, оглянувшись назад, я не могу ничего такого весомого припомнить, значит, его не было... Были так называемые повседневные и редкие радости, просто было хорошо, было весело...Но большого, настоящего Счастья, которое ты запомнил бы на всю жизнь, еще не случилось.

В общем, Свое Счастье можно обрести в шоколадке, в занятии спортом, в любимом человеке. Главное, чтобы стать счастливым, нужно приложить не мало усилий.

P.S. и напоследок несколько увлекательных фактов:

* Эндорфины имеют одну маленькую особенность: если их подкармливать, то уровень «гормонов удовольствия» в организме моментально повышается. Предпочитают они простую и привычную для человека пищу. К примеру, рис и картошку, а так же болгарский перец и бананы.

* Женщине же, чтобы почувствовать себя счастливой, достаточно забеременеть. В этот период в организме будущей мамы тоже вырабатывается много эндорфинов.

* Так же, женщине, чтобы почувствовать себя счастливой, необходимы 5 поцелуев и 7 страстных обниманий в день.



Полина Кучко



Размышления у парадного подъезда



Светлая грусть

Давно уж сад цветет у Дона,
Где семь излучин Семилук.
Кого тот сад встречал поклоном,
И сколько было там разлук?

Какие тайны типы прячут
Среди задумчивых аллей?
Дубы о невозвратном плачут
Роняя слезы желудей.

Кукушка, как всегда, считает
Лета минувшие свои,
Удод вопросы повторяет,
Кольцова помнят соловьи.

Цветущих яблонь собирая
В один букет весь аромат,
Здесь уголок земного рая
Нашел Кольцов и был он рад.

Хранит тенистая тропинка
Следы гулявших там людей...
Несет здесь каждая травинка
Частицу Родины моей!

Добрый совет

Красотою лучше любоваться,
Чем стремиться ею обладать.
И к шипам не надо прикасаться,
Если розу только созерцать.

В красоте цветов секрет таится,
Но пути прямого к тайне нет.
Не спешит она тебе открыться,
Даже если ты сорвал букет.

И в былинке каждой тайна эта...
Нам её пока не уловить.
Ты послушай моего совета:
Все цветы старайся сохранить!

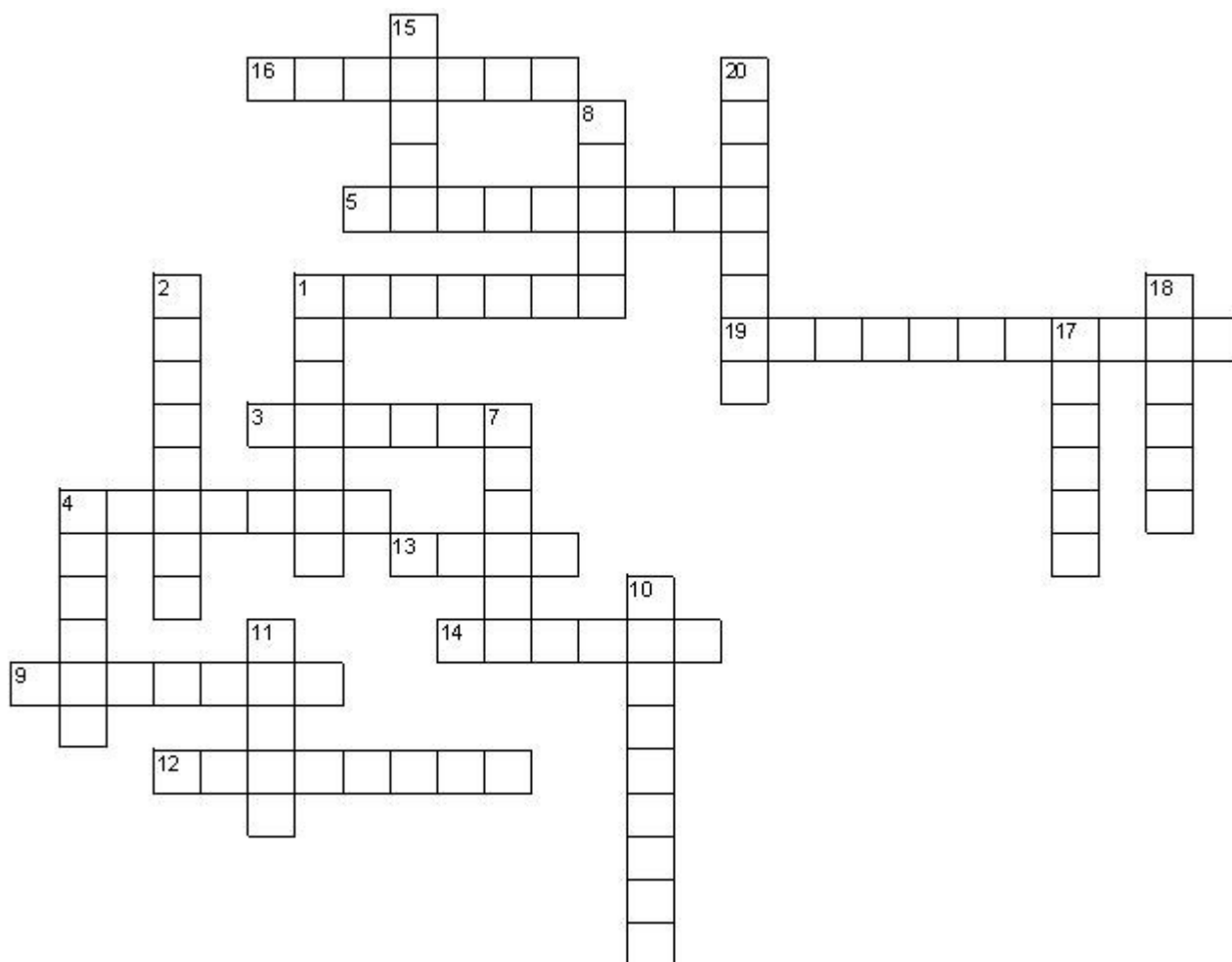
Последняя строчка - моя!

Как жаль, что счастье не для всех.
Я словно стон, ты словно смех...
Как жаль, что нет тебя со мной.
Но если вдруг моя печаль
Тебя коснется невзначай,
Ты приходи ко мне весной!

Игорь Иванович Золотарев



Кроссворд



Кроссворд
by Ольга Яркова

По вертикали: 1. Белок, регулирующий содержание сахара в крови. 2. Взаимодействие веществ с водой с образованием различных соединений (кислот, оснований и др.). 4. Бесцветная жидкость — хороший растворитель полимеров. 7. Синтетическое волокно, получаемое из полиакрилонитрила и применяемое для изготовления костюмных тканей, а также различных технических изделий. 8. Предельный углеводород, омоним руководителя факультета вуза. 10. Эффект огибания различными волнами встречающихся на своем пути препятствий. 11. Русский химик, открывший реакцию получения анилина. 15. Высокомолекулярные природные соединения, важная составная часть всех живых организмов. 17. Аминопропановая кислота 18. Металл, который используется для производства щелочных аккумуляторов, специ-

альных сталей и как катализатор. 20. Выдающийся русский химик-органик.

По горизонтали: 1. Представитель диеновых углеводородов, применяющийся для получения синтетического каучука. 3. Черная смолистая масса, остающаяся после отгонки от нефти легких и большинства масляных фракций. 4. Сплав алюминия с кремнием. 5. Водный остаток, входящий в состав молекул химических соединений. 9. Золь. 12. Краска, реагент на ионы Al (3+), Fe (3+) и Cr (3+). 13. Соединение бора. 14. Простейший представитель ароматических аминов, бесцветная маслянистая жидкость, легко бурлит на воздухе вследствие окисления. 16. Стекланный сосуд для точного измерения объема жидкости. 19. Медленное расщепление жидкой дисперсной системы на составляющие ее фазы.

Ответы на кроссворд, опубликованный в выпуске №3 (5)

По вертикали: 1. Магnezия. 2. Охра. 4. Вискоза. 5. Ниобий. 9. Масло. 11. Неон. 13. Урна. 15. Ферменты. 16. Анилин. 17. Фаянс.

По горизонтали: 3. Навеска. 6. Гидролиз. 7. Кокс. 8. Бемон. 10. Цирконий. 12. Чугаев. 14. Хлорофос. 18. Атом. 19. Аланин. 20. Стеарин.



Идет экзамен по химии. К экзаменатору садится студентка вызывающе одетая, в мини юбке, декольте максимально оголяющем прелести. Ничего не зная по предмету, она делает соблазнительные телодвижения, всячески пытается пробудить в лекторе дремучие инстинкты.

Спустя некоторое время лектор наклоняется к девушке, кладет ей руку на колено и доверительно спрашивает:

- Вы свободны сегодня вечером?

Студентка изображает смущение и соблазнительным голосом говорит:

- Да-а.

- Тогда поучите вечером химию.

Наблюдение:

В лаборатории органической химии фраза «что ты гонишь?» приобретает иной смысл.

Экзамен. Преподаватель долго мучил студента и наконец задает последний, решающий вопрос:

- Ответишь – «отлично», и вали отсюда, не ответишь - на пересдачу!

Справа по борту ядерный взрыв... Что будешь делать?

- Превращаюсь в радиационную пыль и заражаю противника!

Студент - это уникальное творение природы, которому дается полгода, чтобы он за одну ночь перед экзаменом выучил любой материал.

Студент взял билет, посмотрел на него и положил на стол. Другой билет так же посмотрел и положил. И третий билет - тоже. Потом без слов вышел. Экзаменаторы решили поставить ему двойку. Но старый профессор заявил:

- По-моему, ему можно поставить троечку.

- За что же?!

- Ну, видите, он чего-то искал... Значит, что он знает.

- Послушайте, - взрывается преподаватель, - я вам уже третий раз ставлю тройку. Почему вы не учитесь? В конце концов, от учения еще никто не умирал!

- Я знаю, - говорит студент, - но лучше не рисковать.

Самолет, трап, проводница. Усатый, горбоносый человек в чапаевской бурке тащит барашка, взвалив на плечи.

- Вы куда!? Это баран!

- Вах! Где баран?! Это магарыч! Баран в Москве, в институте учится.

Основные законы тонкого органического синтеза

(Из фольклора кафедры органической химии Воронежского Государственного Университета)

Нулевой принцип прикладной пиридинодинамики (правило Пшестанчика).

Если вещество пахнет, оно обладает молекулярной структурой.

Обратное утверждение неверно.

Следствие.

Не вся органика дурно пахнет.

Второе начало прикладной пиридинодинамики.

Если Вы открыли банку с пиридином в обеденное время, утешитесь тем, что приём пищи в лаборатории противоречит технике безопасности.

Постулат Крысина.

Кто не работает - тот не пахнет.

Применение.

Наиболее трудолюбивую лабораторию (кафедру) легко определить по запаху.

Закон идеальной чистоты.

Если в лаборатории ежедневно проводить уборку, а не синтезы, то в ней будет идеальная чистота.

Эмпирическое правило Строганова
Судя по окраске реакционной смеси, реакция прошла. Можете вылить в унитаз.

Первый закон Чирковой.
Главное, что должен уметь химик-органик - мыть химическую посуду.

Следствия.
1. Основной реактив в органическом синтезе - сода.
2. Для мытья посуды.

Второй закон Чирковой (контрзакон)
Больше грязи - лучше катализ.

Следствия.
1. Мытьё посуды - не только бесполезное, но и вредное занятие.
2. И вообще, нашли молодого, за содой брать!

Модифицированный контрзакон Чирковой.
Грязь в колбе – возможность протекания нового каталитического процесса.

Следствие (неутешительное).
Чем грязнее колба, тем больше ненужных реакций в ней протекает.

Закон Сорокатога.
В системе параллельных реакций наиболее вероятен тот процесс, который наименее желателен.

Вывод.
Число побочных продуктов реакции – бесконечно, целевых – конечно по определению.

Принцип сохранения и накопления загрязнений.
Если исходные вещества, взятые для синтеза - высокой степени чистоты, очистка продукта и посуды всё равно будет проблематичной. Если же реактивы содержат примеси - и то и другое, пожалуй, придётся выкинуть.

Материал подготовили София Куликова и Анастасия Маслова

Ответы на кроссворд, опубликованный в этом выпуске

По вертикали: 1. Инсулин. 2. Гидролиз. 4. Стирол. 7. Нитрон. 8. Декан. 10. Дифракция. 11. Зимин. 15. Белки. 17. Аланин. 18. Никель. 20. Бутлеров.
По горизонтали: 1. Изопрен. 3. Гудрон. 4. Силумин. 5. Гидроксил. 9. Коллоид. 12. Ализарин. 13. Буря. 14. Анилин. 16. Пипетка. 19. Отстаивание.

Учредитель: Деканат ФЭХТ ГОУВПО «КНАГТУ».

Куратор издания: Андрей Владимирович Моисеев. **Главный редактор:** Анастасия Маслова.

Графический редактор: София Куликова. **Верстка:** Анастасия Маслова.

Корреспонденты: Ольга Яркова, Кэтрин Ковтонюк, София Куликова, Полина Кучко, Вадим Сомин.

Адрес редакции: 681013 Хабаровский край, г. Комсомольск-на-Амуре, ул.Ленина, д.27, корп.1-428
Тел.: +7-909-864-40-26
E-mail: gazeta_nash_vzglyad@mail.ru

© Все права на опубликованные материалы принадлежат авторам. Частичное или полное воспроизведение возможно только с указанием имени автора и выходных данных издания. Мнения авторов могут не совпадать с точкой зрения редакции. Ответственность за содержание статей несут авторы.