

Ag аргентум 8. hit

Слайд – газета, издание команды Аргентум 8 под ред. учителя химии Пешкиной О.Ю.

**-Что вы знаете о
Нобелевской
премии?
стр. 3**

**- Химики
шутят
стр. 6**

**- Уроки
экологии
стр. 4**

**-Проектная работа
стр.**

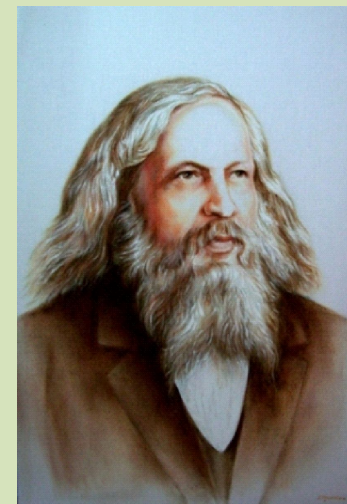
**-Химия и
География
стр. 5**

**-Пословицы
химические
стр.7**

**О приснившейся периодической таблице
химических элементов читайте на
следующей слайд-странице.**

**8 февраля 2016 года великому химику Д.
И. Менделееву исполнилось бы 182 года**

«Он один из самых гениальных химиков XIX века; провёл многочисленные определения физических констант соединений (удельные объёмы, расширение и т. д.), изучал Донецкие месторождения каменного угля, разработал гидратную теорию растворов. Написал «Основы химии» (1868—1871) — труд, многочисленные издания которого оказали влияние на химиков-неоргаников. — М. Джуа»



О ПРИСНИВШЕЙСЯ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ ТАБЛИЦЕ ЭЛЕМЕНТОВ

Свои соображения о периодической системе элементов Д. И. Менделеев очень долго не мог представить в виде ясного обобщения, строгой и наглядной системы. Как-то после трёхдневной напряжённой работы он прилёг отдохнуть и забылся сном.

Потом он рассказывал: «Ясно вижу во сне таблицу, где элементы расставлены, как нужно. Проснулся, тотчас записал на клочке бумаги и заснул опять. Только в одном месте впоследствии оказалась нужной поправка». А.А. Иностранцев, приблизительно в тех же словах воспроизводя рассказанное ему самим Д. И. Менделеевым, видел в этом феномене «один из превосходных примеров психического воздействия усиленной работы мозга на ум человека». Этот рассказ породил массу наукообразных толкований и мифов.

В то же время, сам учёный, на вопрос репортёра «Петербургского листка» о том, как родилась мысль о периодической системе, отвечал: «...Не пятак за строчку! Не так, как вы! Я над ней, может, двадцать пять лет думал, а вы полагаете: сидел, и вдруг пятак за строчку, пятак за строчку, и готово...!»

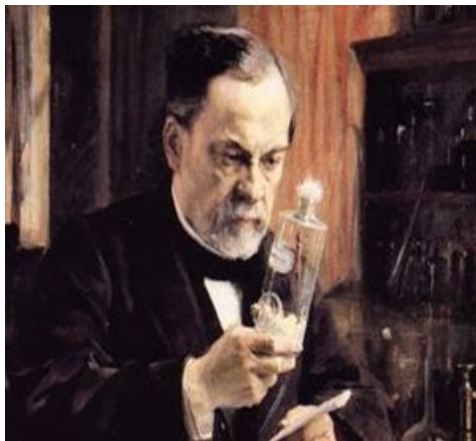
Анекдот:

- Мама, почему я по утрам ем таблицу Менделеева?
- Потому что в ней содержатся кальций, йод и другие полезные элементы.

Есть много дорог, которые ведут к вершине.

Однако пейзаж остается неизменным.

Китайская пословица



Альфред Нобель (1833—1896)

... Моё особое желание заключается в том, чтобы при присуждении премий не принималась во внимание национальность кандидатов...»

Ag аргентум 8. him

ЧТО ВЫ ЗНАЕТЕ О НОБЕЛЕВСКОЙ ПРЕМИИ?

Альфред Нобель родился 21 октября 1833 году в Стокгольме, в семье инженеров. Он был химиком, инженером и изобретателем. В 1894 году Нобель приобрёл металлургический концерн, который стал крупнейшим производителем вооружения. За свою жизнь Нобель накопил внушительное состояние. Большую часть дохода он получил от своих 355 изобретений, среди которых самое известное — ДИНАМИТ.

В 1888 году Альфреда Нобеля «погребли

заживо». В России умер брат Нобеля - Людвиг, и по ошибке репортеров в газеты поместили объявление о смерти самого Альфреда Нобеля, а не его брата. Прочитав во французской газете собственный некролог под названием «Торговец смертью мёртв», Нобель задумался над тем, как его будет помнить человечество. После этого он решил изменить своё завещание. 10 декабря 1896 года Альфред Нобель умер. .

Завещание Альфреда Нобеля, составленное им 27 ноября 1895 года

было оглашено в январе 1897 года.

Согласно завещанию все имущество необходимо перевести в активы и положить банк. Доходы от вложений специально созданный фонд ежегодно должен делить на пять частей и раздавать ученым за выдающиеся достижения в области химии, физики, литературы, медицины и вклад в укреплении мира .

Материал подготовила

**Э. Осипян,
8 Г класс**

УРОК ЭКОЛОГИИ : ЗАГРЯЗНЕНИЕ ВОДЫ

Вода – это действительно проводник культуры, это живая кровь, которая создает жизнь там, где её не было.

Б.К. Терлетский

Ученые подсчитали, что 97.5% всех запасов воды на планете Земля приходится на соленые воды морей и океанов. Иными словами, пресная вода составляет только 2.5% мировых запасов.

Если учесть, что 75% пресной воды “заморожено” в горных ледниках и полярных шапках, еще 24% находится под землей в виде грунтовых вод, а еще 0.5% “рассредоточено” в почве в

виде влаги, то получается, что на наиболее доступный и дешевый источники воды — реки, озера и прочие наземные водоемы приходится чуть больше 0.01% мировых запасов воды.

Сейчас на Земле подвергается очистке менее половины сточных вод, поэтому на обезвреживание 400-450 км³ сточных вод, сбрасываемых в реки земного шара, расходуется ежегодно около 6000 км³ чистой воды.



Среди различных способов борьбы с загрязнением вод наибольшее внимание уделяется очистке сточных вод. Сточную воду сбрасывают в реки, озера и моря с тем, чтобы в результате многократного разбавления чистой водой и естественных процессов самоочищения улучшить ее качество и вновь сделать ее пригодной для употребления.

К.Пешкин, 8А

Исследовательская деятельность обучающихся

продолжает работу над исследовательской работой «Изучение проблемы дефицита качественной питьевой воды в г. Михайловск», работу над которой она начала еще в прошлом году. Максим Гутов, обучающийся 11 класса и его тема «Определение кислотности водоемов и почвенных вод, подбор экологически чистых технологий по снижению кислотности водных ресурсов» будет представлена на ежегодной экологической конференции. О.Ю. Пешкина.

Сущенко Арина, обучающаяся 10А класса

ХИМИЯ И ГЕОГРАФИЯ



М.В.Ломоносов

"Изучение химии имеет двоякую цель:
одна - усовершенствование естественных наук,
другая - умножение жизненных благ"



В периодической системе Д. И. Менделеева некоторые химические элементы названы по географическим объектам. Например, Европий и Америций. Некоторые химические элементы названы открывшими их учеными в честь своих стран:

Германий - элемент, обнаруженный в 1866 году немецким химиком К. Винклером и названный им в честь своей страны.

Франций открыт французскими химиками.

Медь - латинское название меди происходит от названия острова Кипра (*Cyprus*), где в древности добывали медную руду.

Гафний (лат. *Hafnium* - *Копенгаген*), по месту открытия - городу Копенгагену - столицы Дании, по его позднелатинскому названию.

Лютеций назван в честь Парижа, по названию древнего поселения паризиев - Лютеция на о. Сите, на месте которого расположен современный Париж.

Берклий - элемент из ряда актиноидов, названный в честь города Беркли (пригород Сан-Франциско) в штате Калифорния (США), где он был синтезирован. Иттрий, иттербий, тербий, эрбий - все эти четыре элемента названы в честь небольшого села Иттербю в Швеции, где в 1788 году был найден минерал иттербит, переименованный потом в гадолинит. В этом минерале Ю. Гадолин обнаружил в 1794 году иттриевую "землю".

Ag аргентум 8. him

Химики шутят



На занятии с новобранцами офицер интересуется у солдата:

– Где вы получили такие прочные знания основ неорганической химии?
– Да в школе, – отвечает тот. – И всего за три года – когда я учился в восьмом классе.

Школьник пришел домой после уроков:

- Сколько дел, сколько работы:
диван нележанный, телевизор несмотренный, интернет несижанный!

А чем же дышали люди до этого?

– Знаете ли вы, что кислород был открыт во второй половине восемнадцатого века? – сказал профессор студентам на лекции.

С последнего ряда слышится вопрос:

– Профессор, а чем же дышали люди до этого?

Мамин столик

Школьник пришел в гости к однокласснику. Увидев на столе множество разных баночек, пузырьков, скляночек, заполненных разноцветными веществами и жидкостями, он удивился:

– Я и не знал, что дома ты проводишь химические опыты.

– Ну, вот еще, – отвечает

тот. – Это туалетный столик моей матери.

Ag аргентум 8. hit

ЭТО ИНТЕРЕСНО: ХИМИЧЕСКИЕ ПОСЛОВИЦЫ

- Не все то аурум, что металлическим блеском обладает (не все то золото, что блестит);
- Куй феррум, пока температура высока (куй железо, пока горячо);
- Недонатрий хлористый – на столе, перенатрий хлористый – на спине (недосол – на столе, пересол – на спине);
- Уходит как аш-два-о в оксид кремния четырехвалентного (уходит как вода в песок);
- Необычайно твердая аллотропная модификация углерода чистой аш-два-о (алмаз чистой воды);
- Слово – аргентум, молчание – аурум (слово – серебро, молчание – золото);
- Явлению чрезмерного употребления це-два-аш-пять-о-аш – бой! (пьянству – бой!);
- Лопнул как шар из водного раствора натриевых или калиевых солей высших карбоновых кислот (лопнул как мыльный пузырь);
- Много оксида водорода утекло с тех пор (много воды утекло с тех пор).

23

ВАНАДИЙ



Ванадий добавляют в сталь, чтобы сделать её сильнее, и он находится во многих инструментах.

V

Ag аргентум 8. Нит

ОТЗЫВЫ ОДНОКЛАССНИКОВ



«Мы очень пожалели, что не участвовали в первом туре интеллектуальной игры «Путешествие в мир химии», - говорили нам одноклассники. Они с интересом наблюдали за нашей работой: и теоретической и исследовательской. Теперь на следующий год, наверное будет несколько команд. Они даже названия придумали: «Юные химики», «Кристалл», «Химочкина», смешно, правда?