

ХИМИЯ ЭЛЕМЕНТОВ - НЕМЕТАЛЛОВ СЕРА

*Автор: Цуркан Лилия Фёдоровна
учитель химии МОУ « ТСШ №
17»
г. Тирасполь*



РЕШАЕМ ЗАГАДКИ «НЕМЕТАЛЫ»

- Красив в кристаллах и парах, на детей наводит страх.



- Белый, воздуха боится, покраснел чтоб сохраниться.

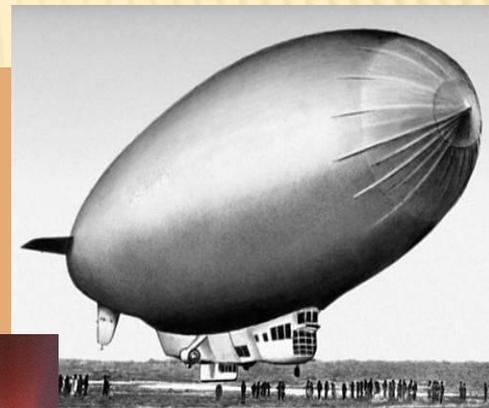


- Хоть многие вещества превращает в яд, в химии она достойна всяческих наград.



РЕШАЕМ ЗАГАДКИ «НЕМЕТАЛЫ»

- Гость из космоса пришёл,
в воздухе приют себе нашёл.



- Какой газ утверждает,
что он - это не он?



- Какой неметалл является лесом?



СЕРА - ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ

- Каков химический знак?
- В какой группе периодической системы находится?
- В каком периоде находится?
- Какой атомный номер?
- Какая относительная атомная масса?
- Сколько электронов в атоме? Как располагаются электроны на АО?
- Какая электронная формула серы?
- Какие низшая (в соединениях с водородом и металлами) и высшая (в соединении с кислородом) валентности серы?

Сера в природе



Сера является на 16-м месте по распространённости в земной коре. Встречается в свободном (самородном) состоянии и связанном виде.

СЕРА ТАКЖЕ ВСТРЕЧАЕТСЯ В ВИДЕ СУЛЬФАТОВ СОЛЕЙ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ - МИРАБИЛИТ



ПИРИТ - ОГНЕННЫЙ КАМЕНЬ (СОЕДИНЕНИЕ СЕРЫ В ПРИРОДЕ)



Сера в природе

Сера входит в состав белков. Особенно много серы в белках волос, рогов, шерсти. Кроме этого сера является составной частью биологически активных веществ: витаминов и гормонов. При недостатке серы в организме наблюдается хрупкость и ломкость костей, выпадение волос.



СЕРОЙ БОГАТЫ БОБОВЫЕ РАСТЕНИЯ (ГОРОХ, ЧЕЧЕВИЦА), ОВСЯНЫЕ ХЛОПЬЯ, ЯЙЦА.



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

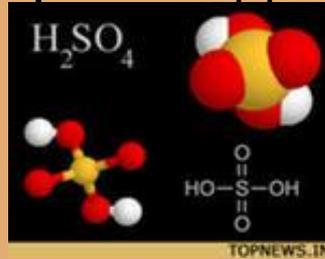


- Твёрдое кристаллическое вещество желтого цвета, без запаха.
- Как и все неметаллы плохо проводит теплоту и не проводит электрический ток.
- Сера в природе практически не растворяется.
- Температура плавления 120°C .

ПРИМЕНЕНИЕ СЕРЫ

Серу применяют для производства :

- Серной кислоты



- Вулканизации каучука



- Фунгицида в сельском хозяйстве



- Сера коллоидная - лекарственный препарат.



Также сера в составе серобитумных композиций применяется для получения сероасфальта, а в качестве заместителя портландцемента - для получения серобетона.

ПРОИЗВОДСТВО СЕРНОЙ КИСЛОТЫ

I стадия производства – обжиг:



II стадия производства- окисление сернистого газа:



III стадия производства – растворение оксида серы (VI) в воде:





□ Выход продукта- отношение массы полученного вещества к теоретически достижимой массе.

Решим задачу:

Сырье – пирит содержит 80% полезного вещества FeS_2 . При обжиге 1 т пирита было получено 800 кг сернистого газа. Определить выход продукта.



СТИХОТВОРЕНИЕ «СЕРА»

*Сера, сера, сера, эс.
Тридцать два - атомный вес.
Сера в воздухе сгорит,
Мы получим ангидрид.
Ангидрид её с водой
Станет серной кислотой.*

Запишите уравнения химических реакций, о которых идет речь в стихотворении.

НАПИШИТЕ УРАВНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ,
С ПОМОЩЬЮ КОТОРЫХ МОЖНО ОСУЩЕСТВИТЬ
УКАЗАННЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ.

S



ЗАДАЧА: КАКОВ ОБЪЁМ (Н.У.)

- а) сернистого газа получится при обжиге на воздухе 120г пирита FeS_2 ;
- б) сероводорода получится при обработке 0,88 г сульфида железа (II) соляной кислотой.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

§ 19.1 ;

задача № 15



Спасибо

ЗА ВНИМАНИЕ!