

СЕРА



S

900igr.net

Проверочная работа по теме

«Подгруппа кислорода»
Автор :учитель химии Махно И.Н.





Схема понятий по теме "Кислород"

- 5 (3 балла). Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



А. 4. Б. 6. В. 9. Г. 12.

- 6 (3 балла). Уравнение реакции, в котором элемент сера является восстановителем:



- 7 (3 балла). Свойство, характерное для серы:

А. Хорошо растворима в воде.

Б. Имеет металлический блеск.

В. Твердое вещество желтого цвета.

Г. Проводит электрический ток.

- 8 (3 балла). Массовая доля кислорода наименьшая в соединении с формулой:

А. K_2O . Б. H_2O . В. Li_2O . Г. Na_2O .

- 9 (3 балла). Оксид серы (VI) реагирует с веществом, формула которого:

А. H_2SO_3 . Б. NaOH . В. SiO_2 . Г. Cu .

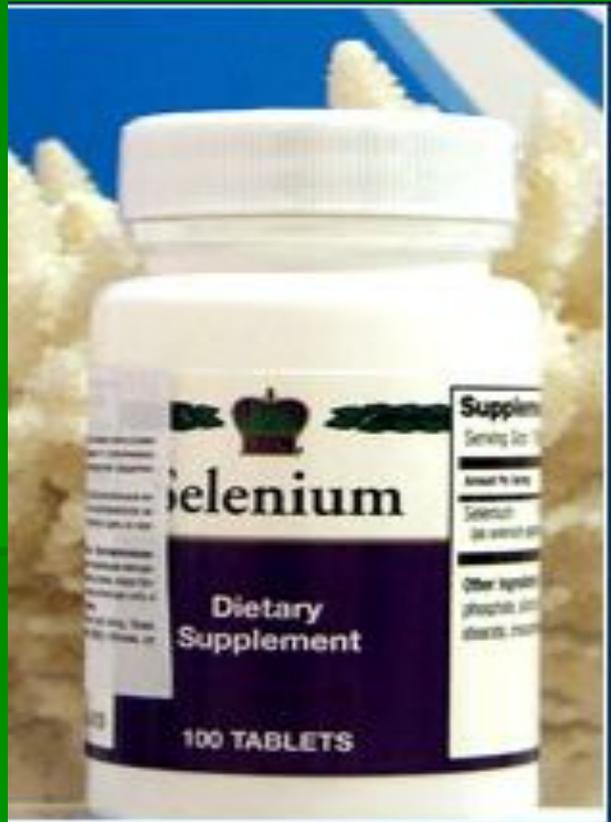
- 10 (3 балла). Сокращенное ионное уравнение реакции, соответствующее молекулярному



Селен - химический элемент с атомным номером 34 в периодической системе, обозначается символом Se (лат. Selenium), хрупкий блестящий на изломе неметалл чёрного цвета



Биологическая роль селена связана с тем, что он наряду с витаминами Е и С, а также каротиноидами и биофлавоноидами, является антиоксидантом. Витамины, флавоноиды, коэнзимы не могут заменить селен.



- СЕЛЕН также является жизненнонеобходимым элементом клеточной защиты. Он входит в состав фермента глутатионпероксидазы, отвечающего за защиту клеток от атак свободных радикалов. Применение: по 1 таблетке 2 раза.

ХИМИЧЕСКИЙ ЭЛЕМЕНТ, ТЕЛЛУР,
названный так в честь Земли.



- Применение теллура
- описать самим.