МОУ Полтавская СОШ учитель Иноземцева В.И

**Диктант 9 химия**

**Соединения серы (оксиды, сульфиды, сульфиты)**

**Вариант 1**

**А1. В каком ряду соединений сера имеет с. о. +4?**

1) К2 S, S03, Н2S03  2) SО2, К2SО3, NаНSО3  3) Н2 S04, SС14, S02 4)КНS04, S03, К2S04

**А2. Охарактеризуйте сернистую кислоту.**

1) двухосновная, слабая 2) двухосновная, кислородсодержащая

 3) кислородсодержащая, нестабильная 4) двухосновная, кислородсодержащая, нестабильная, слабая

**А3. Охарактеризуйте оксид серы (VI).**

1) основный 2) несолеобразующий 3) кислотный 4) амфотерный

**А4. Укажите верную характеристику серной кислоты.**

 1) летучая 2) кислородсодержащая 3) двухосновная 4) тяжелая

A5**. В какой группе находится сера?**

А6. Сколько электронов в атоме серы находится на последнем электронном уровне. Запиши электронную формулу атома серы.

А7. Сера взаимодействует с водой?

А8. В чем суть процесса димеркуризации?

А9. Назови соединения серы в природе.

А10. В состав, каких органов и веществ организма входит сера?

А11. Какой газ имеет запах тухлых яиц и входит в состав минеральных вод. Назови газ и здравницы.

А12. Для сохранения овощей используют соединение серы. Какое?

А13. Как правильно соединять кислоту с водой?

А.14.назови соли серной кислоты (формулы и названия, где применяют)

А15. Где применяется серная кислота?

А16. Назови город или предприятие (Челябинская область), где получают концентрированную серную кислоту. Из какого продукта?

А17. Качественная реакция на сульфат- ион?

Критерии оценки

80% - 5 (14-17 )

60-80% -4 (10-13)

40-60% -3 (6-13)

0-40% - 2 (5 и меньше)

МОУ Полтавская СОШ учитель Иноземцева В.И

**9 класс химия. Диктант Соединения серы (оксиды, сульфиды, сульфиты)** Ответы

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1 |  |
| 1 | 2 |
| 2 | 4 |
| 3 | 3 |
| 4 | 1 |
| 5 | VI |
| 6 | 6е. 2е 8е 6е |
| 7 | нет |
| 8 | Удаление ртути при помощи серы. (обработка щелей) |
| 9 | В природе:глауберова соль Na2SO4\*10H2O;ZnS – цинковая обманка; PbS- свинцовый блеск; HgS- киноварь; FeS2- пирит, колчедан; CaSO4\*2H2O гипс. |
| 10 | Белки(волосы, рога, шерсть),витамины, гормоны (инсулин) |
| 11 | H2S . Пятигорск, Серноводск, Мацеста |
| 12 | NaHSO3 – гидросульфит натрия |
| 13 |  Кислоту льют в воду! |
| 14 | Соли- сульфаты: CuSO4 5H2O медный купорос –броьба с вредителями с/х культур. |
| 15 | Минеральных удобрений, меди, эмалей, искусственного шелка, лекарств, очистка нефтепрдуктов, осушение газов, электролит в аккумуляторах, взрывчатых веществах. |
| 16 | Карабаш, Карабашский медеплавильный завод. Получают из газов, которые образуются при производстве меди. SO3. |
| 17 | Качественная реакция на сульфат- ион: ион Ba 2+ белый осадок BaSO4. |

Критерии оценки

80% - 5 (14-17 )

60-80% -4 (10-13)

40-60% -3 (6-13)

0-40% - 2 (5 и меньше)