

Тест по химии.

Давайте повторим

**Заключительный
урок в 8 классе**

Автор: Ким Н.В.

Учитель химии
МОУ СОШ №6
Г. Нягани ХМАО-Югры
Тюменской области

1.

какой класс веществ представлен в
следующих названиях:

**хлорид натрия, сульфат бария,
карбонат кальция, фосфат
кальция?**

1. ОКСИДЫ

2. КИСЛОТЫ

3. СОЛИ

4. ОСНОВАНИЯ

2. поваренная соль – это

1. хлорид кальция
2. хлорид натрия
3. хлорид алюминия
3. гидроксид натрия

3. взаимодействие кислоты и основания относится к типу реакции:

1. соединения
2. разложения
3. нейтрализации
4. замещения

4. общий признак кислот:

1. наличие гидроксогруппы
2. наличие ионов водорода
3. наличие ионов металла
4. наличие кислорода

5. верное сопоставление:

1. HCl - хлорид натрия
2. NaCl - хлорид натрия
3. CaO - оксид
4. NaOH - оксид натрия

6. верное сопоставление:

- 1 NaCl - оксид натрия
- 2 HCl - оксид водорода
- 3 CaO - оксид кальция
- 4 MgO - оксид калия

7. не вписывается в логику

представленного ряда веществ -

CaO - NaCl - MgO - NaF - CuO - KOH

- | | | | | | |
|------|---|---|---|---|---|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| 1) 1 | | | | | |
| 2) 2 | | | | | |
| 3) 3 | | | | | |
| 4) 4 | | | | | |
| 5) 5 | | | | | |
| 6) 6 | | | | | |

8. чем можно нейтрализовать едкое кали - KOH

- 1 - NaCl
- 2 - NaOH
- 3 - HCl
- 4 - HON

9. чем можно нейтрализовать серную кислоту?

- 1 - HCl
- 2 - HON
- 3 - KOH
- 4 - NaCl
- 5 - KCl

10. каким индикатором легче выявить наличие щелочи?

- 1 - лакмусом
- 2 - фенолфталеином
- 3 - метилоранжем
- 4 - йодом

11. не относится к индикаторам

- 1 - метиловый оранжевый
- 2 - лакмус
- 3 - фенолфталеин
- 4 – йод

12.карбонат кальция – это

- 1. ОКСИД
- 2. КИСЛОТА
- 3. СОЛЬ
- 4. ОСНОВАНИЕ

13.негашеная известь – это

- 1.ОКСИД
- 2. ОСНОВАНИЕ
- 3. КИСЛОТА
- 4. СОЛЬ

14. гашеная известь – это

- 1. оксид
- 2. основание
- 3. кислота
- 4. соль

15. углекислый газ – это

- 1. оксид
- 2. основание
- 3. кислота
- 4. соль

**16. двухосновной кислотой
является**

1. серная
2. соляная
3. фосфорная
4. азотная

17. к кислотам не относится

1. уксус
2. сода
3. лимонный сок
4. вытяжка из щавеля

18. степень окисления кислотного остатка зависит от

1. числа атомов водорода в молекуле
кислоты
2. степени окисления металла, с
которым соединяется
3. числа атомов кислорода в молекуле
кислоты
4. характера свойств

20. Обозначения :

O – основание **T** - оксид

Δ - кислота **□** – соль

Составьте графический рисунок согласно
следующей последовательности формул
веществ:



Использованные интернет-ресурсы

- www.86sch6.edusite.ru/p18aa1.html
- www.openclass.ru/dig-resource/80621
- www.alleng.ru/edu/chem1.htm