

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.  $\text{HCl}$  - хлорид натрия
2.  $\text{NaCl}$  - хлорид натрия
3.  $\text{CaO}$  - оксид
4.  $\text{NaOH}$  - 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:



**O**   **T**   **O**   **T**   **□**   **T**   **□**   **T**   **Δ**   **T**   **Δ**

# Использованные интернет-ресурсы

- [www.86sch6.edusite.ru/p18aa1.html](http://www.86sch6.edusite.ru/p18aa1.html)
- [www.openclass.ru/dig-resource/80621](http://www.openclass.ru/dig-resource/80621)
- [www.alleng.ru/edu/chem1.htm](http://www.alleng.ru/edu/chem1.htm)