

Простые и сложные вещества.  
Основные классы неорганических  
веществ. Номенклатура  
соединений

# О кислороде как о простом веществе говорится

1. Кислород входит в состав веществ живой клетки
2. Кислород входит в состав атмосферы Земли
3. Кислород входит в состав молекул воды
4. Молекулы оксида меди образованы атомами кислорода и меди

К простым веществам относятся  
каждое вещество ряда:

1. Вода, азот, хлор
2. Алюминий, водород, сера
3. Оксид цинка, хлор, вода
4. Сероводород, йод, сахар

# Озон и метан являются соответственно

1. **Химическим элементом и простым веществом**
2. **Простым веществом и смесью веществ**
3. **Простым и сложным веществом**
4. **Сложным веществом и химическим элементом**

К сложным веществам относятся  
каждое из веществ, указанных в

ряду

1.  $\text{CaO}$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{HNO}_3$
2.  $\text{KMnO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{I}_2$
3.  $\text{CaO}$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{HF}$
4.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{P}$ ,  $\text{O}_3$

# К амфотерным оксидам относится

1.  $\text{CrO}_3$
2.  $\text{SO}_3$
3.  $\text{CO}_2$
4.  $\text{ZnO}$

К солям относится каждое из  
веществ в ряду

1.  $K_2CO_3$ ,  $CuCl_2$ ,  $HBO_3$
2.  $Fe(NO_3)_3$ ,  $NH_4Cl$ ,  $LiOH$
3.  $CaSO_3$ ,  $FeCl_2$ ,  $Al(OH)_3$
4.  $NH_4NO_3$ ,  $CaCl_2$ ,  $Na_2SiO_3$

# Оксид фосфора (V) относится к оксидам

1. **Основным**
2. **Кислотным**
3. **Несолеобразующим**
4. **амфотерным**



Среди перечисленных веществ  
 $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  
 $\text{CsOH}$ ,  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ ,  $\text{CuOH}$  число  
оснований равно

1. 2
2. 3
3. 4
4. 5

# Сульфит натрия это

1.  $\text{Na}_2\text{S}$
2.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
3.  $\text{NaHSO}_4$
4.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$

# Мрамор – это соль кальция и кислотного остатка

1.  $\text{SO}_4^{2-}$ ,
2.  $\text{SO}_3^{2-}$
3.  $\text{PO}_4^{3-}$
4.  $\text{CO}_3^{2-}$