

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. CaO , Mg , HNO_3
2. KMnO_4 , H_2O , I_2
3. CaO , FeCl_3 , HF
4. Na_2CO_3 , P , O_3

К амфотерным оксидам относится

1. CrO_3
2. SO_3
3. CO_2
4. 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
 H_2S , AgNO_3 , H_3PO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$,
 CsOH , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, CuOH число
оснований равно

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

Сульфит натрия это

1. Na_2S
2. Na_2SO_4
3. NaHSO_4
4. Na_2SO_3

Мрамор – это соль кальция и кислотного остатка

1. SO_4^{2-} ,
2. SO_3^{2-}
3. PO_4^{3-}
4. CO_3^{2-}