

**Демоверсия для промежуточной аттестации
по химии (8 класс).
Время выполнения - 45 минут**

1. Из перечисленных формул:

1. P_2O_5 , 2. $ZnCO_3$, 3. $NaOH$, 4. HCl , 5. CO_2 , 6. Na_3PO_4 , 7. CaO , 8. $CaCl_2$,
9. H_2SO_4 , 10. $Mg(OH)_2$ выпишите последовательно номера формул:

- А. Оксиды.
- Б. Основания.
- В. Кислоты.
- Г. Соли.

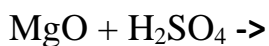
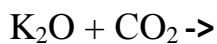
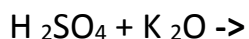
2. Формула нитрата железа (III)

А. FeS . Б. $Fe(NO_3)_3$. В. $FeSO_4$.

3. Формула кислоты, в которой заряд иона кислотного остатка равен 2-:

А. HCl . Б. H_2SO_4 . В. H_3PO_4 .

4. Закончите молекулярные уравнения реакций, для первого запишите соответствующие ему ионные уравнения.



5. Массовая доля углерода в карбонате кальция равна, написать решение:

А. 19,3%. Б. 65,3%. В. 12,0%.