**Оксиды, их классификация и свойства**

**Задание:** напишите возможные уравнения реакций:

1. Оксид кальция + соляная кислота →
2. Оксид азота (III) + вода →
3. Оксид алюминия + оксид серы (IV) →
4. Оксид натрия + гидроксид натрия →
5. Оксид азота (V) + гидроксид калия →
6. Оксид магния + оксид углерода (IV) →
7. Оксид алюминия + вода →
8. Оксид меди (II) + азотная кислота →
9. Оксид серы (VI) + гидроксид лития →
10. Оксид азота (V) + оксид магния →

**Задание:** выполните тест:

1. Укажите формулы двух растворимых в воде оксидов:
   1. FeO и SO2
   2. CO2 и CrO3
   3. N2O3 и CuO
   4. SiO2 и K2O
2. С раствором соляной кислоты реагирует оксид:
   1. NO 2) N2O 3) Na2O 4) N2O3
3. С раствором гидроксида натрия реагирует оксид:
   1. CrO3 2) CrO 3) FeO 4) Cu2O
4. С раствором гидроксида натрия образует только одну соль NaNO2 оксид:
   1. N2O5 2) NO2 3) N2O3 4) NO
5. Реагируют между собой два оксида:
   1. BaO и SiO2
   2. CuO и N2O
   3. CrO3 и SO2
   4. P2O3 и Mn2O7
6. Между собой реагируют:
   1. N2O и BaO
   2. CO и CaO
   3. P2O5 и Na2O
   4. CrO3 и SO3
7. Установите соответствие между формулой оксида и формулой соответствующего ему гидроксида. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующих буквам по алфавиту.

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА ОКСИДА | ФОРМУЛА ГИДРОКСИДА |
| А) CrO | 1) HNO3 |
| Б) N2O3 | 2) Cr(OH)3 |
| В) CrO3 | 3) Cr(OH)2 |
| Г) Cr2O3 | 4) HNO2 |
| Д) N2O5 | 5) H2CrO4 |

**Домашнее задание:**

напишите возможные уравнения реакций:

1. Оксид лития + фосфорная кислота →
2. Оксид магния + оксид азота (III) →
3. Оксид алюминия + азотная кислота →
4. Оксид серы (VI) + вода →
5. Оксид кальция + вода →