

§ 26. ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ

Тест 1

1. О химических свойствах воды речь идет в предложении:

- а) жидкая вода превращается в лед при температуре 0 °С;
- б) металл калий вытесняет из воды водород;
- в) в тонком слое (менее 2 м) вода бесцветна;
- г) молекула воды состоит из двух атомов водорода и одного атома кислорода.

2. Продукты взаимодействия воды с оксидами называют:

- а) солями;
- б) металлами;
- в) гидроксидами;
- г) катализаторами.

3. Основанием НЕ является:

- а) $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
- б) $\text{Mg}(\text{OH})_2$;
- в) NaOH ;
- г) BaO .

4. Гашеная известь - это:

- а) CaO ;
- б) CaCO_3 ;
- в) CaCl_2 ;
- г) $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

5. Водород выделяется при взаимодействии воды с:

- а) CaO ;
- б) Na_2O ;
- в) Ca ;
- г) BaO .

6. Отражает химические свойства воды реакция, схема которой:

- а) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$;
- б) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$;
- в) $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$;
- г) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$.

7. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом натрия и водой равна:

- а) 2;
- б) 3;
- в) 4;
- г) 5.

8. В химическую реакцию с водой вступают оба вещества:

- а) K , H_2 ;
- б) Ba , BaO ;
- в) Na , NaCl ;
- г) Ca , CaCO_3 .

9. Массовая доля металла в сложном веществе, образовавшемся при взаимодействии калия с водой, равна:

- а) 0,696 %;
- б) 6,96 %;
- в) 14,36 %;
- г) 69,6 %.

10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции активного металла бария с водой равна:

- а) 2;
- б) 4;
- в) 5;
- г) 6.