

§ 23. ВЫДЕЛЕНИЕ ВОДОРОДА В РЕАКЦИЯХ КИСЛОТ С МЕТАЛЛАМИ

Тест 1

1. Кислота - это вещество:

- а) содержащее атомы металла и кислотный остаток;
 - б) состоящее из двух элементов, один из которых кислород;
 - в) в растворе которого окраска метилоранжа становится желтой;
 - г) содержащее атомы водорода, способные замещаться на атомы металла.

2. Водород из кислот вытесняет металл:

- a) Ag; b) Zn;
b) Cu; c) Au.

3. Наиболее интенсивно вытесняет водород из раствора серной кислоты металлы:

- a) Pb; b) Fe;
б) Al; г) Mg.

4. Реакция НЕ протекает по схеме:

5. В реакции алюминия с серной кислотой образуется сложное вещество:

- a) AlC₃; b) Al₂S₃;
 6) Al(NO₃)₃; g) Al₂(SO₄)₃.

6. Активность металлов в реакции с соляной кислотой возрастает в ряду:

- a) Mg, Fe, Pb; b) Zn, Mg, Al;
 b) Fe, Ni, Sn; r) Zn, Al, Mg.

7. В реакции серной кислоты с железом выделяется газ, формула которого:

8. Сумма коэффициентов в уравнении реакции взаимодействия серной кислоты с алюминием равна:

- a) 10; b) 8;
 б) 9; г) 7.

9. С магнием прореагировала соляная кислота. При этом образовались:

9. С магнием прореагировала соляная кислота:

10. Для проведения реакций согласно схеме $\text{H}_2 \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2$ требуется применить реагенты в последовательности:

- в) Mg, Cl_2 ; г) Cl_2, Cu .