**ХЛОРИДНА КИСЛОТА**

1 Позначте характеристику розчину хлороводню як електроліту:

А неелектроліт; Б електроліт середньої сили;

В слабкий електроліт; Г сильний електроліт.

2 Позначте речовину, яку можна використовувати для виявлення хлорид-іонів у розчині:

А аргентум нітрат; Б барій нітрат;

В калій перманганат; Г лакмус.

3 Позначте речовини, при взаємодії яких можна добути хлороводень у лабораторії:

А натрій хлорид і концентрована сульфатна кислота;

Б натрій хлорид і вода;

В амоній хлорид і кальцій гідроксид;

Г калій хлорид і водень.

4 Позначте продукти реакції купрум (ІІ) оксиду з хлоридною кислотою:

А купрум (І) оксид і водень;

Б купрум (ІІ) хлорид і водень;

В купрум (І) хлорид і вода;

Гкупрум (ІІ) хлорид і вода.

5 Позначте речовину Х, що відповідає ланцюгу перетворень

Fe Х Fe(OH)2:

А ферум (ІІІ) хлорид; Б ферум (ІІІ) гідроксид;

В ферум (ІІ) гідрогенхлорид; Г ферум (ІІ) хлорид.

6 Установіть відповідність між класом, до якого належить речовина, та можливим продуктом її реакції з хлоридною кислотою:

**Клас речовини Продукт реакції**

А метали; 1 АlCl3 + 3H2O;

Б основні оксиди; 2 2NaCl + H2SiO3;

В амфотернігідроксиди; 3 PtCl2 + H2;

Г солі. 4 MgCl2 + H2;

5 ZnCl2 + H2.

7 Позначте колір лакмусу в розчині хлоридної кислоти:

А жовтий; Б фіолетовий;

В червоний; Г синій.

8 Позначтевластивість, притаманну хлороводню:

А за звичайних умов рідина;

Б має різкий запах;

В має інтенсивне жовте забарвлення;

Г не розчиняється у воді.

9 Позначте речовини, при взаємодії яких можна добути хлороводень у лабораторії:

А натрій хлорид і калій гідроксид;

Б калій хлорид і концентрована сульфатна кислота;

В натрій хлорид і водень;

Г калій хлорид і вода.

10 Позначте продукти реакції ферум (ІІІ) гідроксиду з хлоридною кислотою:

А ферум (ІІІ) оксид і хлороводень;

Б ферум (ІІІ) хлорид і вода;

В ферум (ІІ) хлорид і водень;

Г ферум (ІІ) хлорид і вода.

11 Позначте речовину Х, що відповідає ланцюгу перетворень

Mg(OH)2 X Mg(NO3)2:

А магній хлорид; Б магній гідроксид;

В магній гідрогенхлорид; Г магній.

12 Установіть відповідність між класом, до якого належить речовина, та можливим продуктом її реакції з хлоридною кислотою:

**Клас речовини Продукт реакції**

А метали; 1 CuCl2 + H2;

Б основні оксиди; 2 MgCl2 + H2;

В амфотерні гідроксиди; 3 CaCl2 + CO2 + H2O;

Г солі. 4 CaCl2 + H2O;

5 ZnCl2 + 2H2O.