**Карбонатна кислота і карбонати**

1. Укажіть формулу питної соди:

А Na2CO3;

Б СаСО3;

В NaHCO3;

Г (NH4)2 CO3.

1. Позначте характеристику карбонатної кислоти як електроліту:

А неелектроліт;

Б електроліт середньої сили;

В слабкий електроліт;

Г сильний електроліт.

1. Позначте речовину, що утворюється при прожарюванні натрій гідрогенкарбонату:

А Na2CO3; Б NaHCO3;

В Na2O; Г Na2O2.

1. Позначте ступінь окиснення Карбону в карбонатній кислоті:

А -4; Б 0;

В +2; Г -4.

1. Позначте властивість, притаманну кальцій карбонату:

А добре розчиняється у воді;

Б термічно стійка речовина;

В речовина білого кольору;

Г за звичайних умов - рідина.

1. Укажіть формулу кальцинованої соди:

А Na2CO3;

Б CaCO3;

В NaHCO3;

Г (NH4)2CO3.

1. Позначте характеристику натрій карбонату як електроліту:

А неелектроліт;

Б слабкий електроліт;

В електроліт середньої сили;

Г сильний електроліт.

1. Позначте речовину, що утворюється при прожарюванні кальцій карбонату:

А Са(HCO3)2; Б СаСО3;

В СaO; Г СаС2.

1. Позначте ступінь окиснення Карбону в натрій гідрогенкарбонаті:

А -4

Б 0

В +2

Г +4

1. Позначте речовину, розчин якої використовують для виявлення карбонат-іонів:

А Na2SiO3;

Б Ca(OH)2;

В NaOH;

Г СаСО3.

1. Установіть відповідність між речовиною та її хімічною формулою:

Речовина Хімічна формула

А крейда; 1. Na2CO3 \* 10H2O;

Б поташ; 2. NaHCO3;

В сода питна; 3. Na2CO3;

Г сода кристалічна. 4. СаСО3;

 5. К2СО3.

1. Установіть відповідність між речовиною та її хімічною формулою:

Речовина Хімічна формула

А мармур; 1. MgCO3;

Б доломіт; 2. NaHCO3;

В поташ; 3. Na2CO3;

Г сода кальцинована. 4. CaCO3;

 5. K2CO3.