**Силікатна кислота і силікати**

1. Укажіть формулу силікату, що нерозчиний у воді:

А CaSiO3;Б Li2SiO3;

В Na2SiO3;Г K2SiO3.

1. Виберіть речовину, що використовують для добування силікатної кислоти в лабораторії:

А силіцій;

Б натрій силікат;

В силіцій оксид;

Г кальцій силікат.

1. Укажіть агрегатний стан, у якому за звичайних умов перебуває силіцій оксид:

А плазма; Б твердий;

В рідкий; Г газуватий.

4. Укажіть колір розчину натрій силікату:

А червоний;

Б жовтий;

В безбарвний;

Г блакитний.

1. Позначте речовини, при взаємодії яких утворюється силікат:

А SiO2та СаО;

Б Na2SiO3та С;

В К2SiO3та НCl;

Г SiO2та HCl.

1. Укажіть формулу силікату, що розчинний у воді:

А CaSiO3; Б K2SiO3;

В SiO2; Г MgSiO3.

1. Позначте речовину, з якої можна добути силікат шляхом сплавляння з лугом:

А силіцій;

Б натрій силікат;

В силіцій оксид;

Г кальцій силікат.

1. Укажіть агрегатний стан, у якому за звичайних умов існує силікатна кислота:

А плазма; Б твердий;

В рідкий; Г газуватий.

1. Укажіть колір силікатної кислоти:

А червоний;

Б жовтий;

В безбарвний;

Г блакитний.

1. Позначте речовини, при взаємодії яких утворюється силікат:

А SiO2 та С;

Б К2SiO3 та HCl;

В Na2SiO3 та С;

Г Na2SiO3 та ВаCl2.

1. Установіть відповідність між речовиною та продуктами її взаємодії із силіцій (IV)оксидом:

Речовина Продукти реакції

А кальцій оксид; 1. Na2SiO3 + H2O;

Б натрій гідроксид; 2. NaSiO3 +H2;

В кальцій гідроксид; 3. СаSiO3;

Г натрій оксид 4. СаSiO3 + Н2О;

 5. Na2SiO3.

12. Установіть відповідність між речовиною та продуктами реакції:

Реагенти Продукти реакції

А SiO2 + 2NaOH; 1. H2SiO3 + 2NaCl;

Б Na2SiO3 + 2HCl; 2. Na2SiO3 + Н2О;

В H2SiO3 + 2NaOH; 3. NaHSiO3;

Г SiO2 + Na2O. 4. Na2SiO3 + 2Н2О;

 5. Na2SiO3.