**АМОНІАК. СОЛІ АМОНІЮ**

1 Укажіть речовину, що можна використовувати для виявлення йонів амонію в розчині:

А барій хлорид;

Б аргентум нітрат;

В ферум (ІІ) гідроксид;

Г натрій гідроксид.

2 Укажіть ступінь окиснення Нітрогену в сполуці, яка утворюється при згорянні амоніаку в надлишку кисню в присутності каталізатора:

А 0; Б -3;

В +2; Г +5.

3 Позначте властивості, характерні для амоніаку:

А тільки окисні; Б тільки відновні;

В окисні і відновні; Г кислотні.

4 Укажіть традиційну назву водного розчину амоніаку:

А гримуча суміш;

Б поташ;

В нашатир;

Г нашатирний спирт.

5 Позначте речовину, з якою взаємодіє амоніак:

А азот;

Б хлоридна кислота;

В барій сульфат;

Г водень.

6 Установіть відповідність між речовиною та продуктом її реакції з амоніаком:

**Речовина Продукт реакції**

А кисень; 1 нітроген (ІІ) оксид;

Б хлороводень; 2 амоній сульфат;

В сульфатна кислота; 3 амоній фосфат;

Г кисень із каталізатором. 4 амоній хлорид;

5 азот.

7 Укажіть колір, якого набуває вологий лакмусовий папірець у присутності амоніаку:

А червоний; Б жовтий;

В синій; Г зелений.

8 Укажіть ступінь окиснення Нітрогену в сполуці, що утворюється при згорянні амоніаку в кисні без каталізатору:

А +5; Б -3;

В +1; Г 0.

9 Укажіть традиційну назву амоній хлориду:

А гримуча суміш;

Б поташ;

В нашатир;

Г нашатирний спирт.

10 Позначте речовину, з якою взаємодіє амоніак:

А натрій гідроксид; Б кальцій хлорид;

В кисень; Г калій оксид.

11 Виберіть властивості, характерні для амоніаку:

А кислотні;

Б основні;

В окисні;

Г кислотні і відновні.

12 Установіть відповідність між речовиною та продуктом її реакції з амоніаком:

**Речовина Продукт реакції**

А ортофосфатна кислота; 1 гідрат амоніаку (амоній гідроксид);

Б хлоридна кислота; 2 нітроген (ІІ) оксид;

В кисень (у присутності каталізатору) 3 амоній фосфат;

Г вода. 4 амоній хлорид;

5 азот.