**ПРОСТА РЕЧОВИНА ТА СПОЛУКИ ФЕРУМУ**

1 Позначте властивість заліза, яку обумовлює його використання:

А легше за воду;

Б пластичне (ковке);

В легко переходить у рідкий стан;

Г має високу температуру плавлення.

2 Позначте фізичну властивість, притаманну залізу:

А добре розчиняється у воді;

Б за звичайних умов – рідка речовина;

В температура плавлення вища за 1000 оС;

Г температура кипіння нижча за 1000 оС.

3 Позначте сполуку, в якій ступінь окиснення Феруму дорівнює +2:

А Fe2O3; Б Fe3O4;

В FeBr3; Г FeO.

4 Позначте правильне твердження щодо способу захисту заліза від корозії:

А помістити залізо у воду;

Б припинити контакт металевої поверхні з навколишнім середовищем;

В зробити металеві поверхні дзеркальними;

Г зачистити металеві поверхні наждаковим папером.

5 Позначте можливі продукти реакції при взаємодії заліза з водою:

А Fe(OH)3; Б FeO + H2;

В Fe(OH)2 + H2; Г Fe3O4 + H2O.

6 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А 2FeS + 3O2; 1 2FeO + 4SO2;

Б 4FeS + 7O2; 2 2FeO + 2SO2;

В 2FeS2 + 5O2; 3 2Fe2O3 + 4SO2;

Г 4FeS2 + 11O2. 4 2Fe2O3 + 2SO2;

5 2Fe2O3 + 8SO2.

7 Позначте галузь застосування заліза:

А кораблебудування;

Б виготовлення ізоляційних матеріалів;

В виготовлення свічок;

Г підтримка дихання.

8 Позначте формулу залізної окалини:

А Fe2O3; Б Fe3O4;

ВFeBr3; Г FeO.

9 Позначте продукти реакції при взаємодії заліза з розведеною сульфатною кислотою:

АFeO + H2O;

Б FeSO4 + H2;

В FeSO4 + H2O;

Г FeO + H2.

10 Позначте групу оксидів, до якої належить ферум (ІІ) оксид:

А кислотні; Б основні;

В амфотерні; Г несолетворні.

11 Укажіть, скільки електронів має віддати або прийняти йон Fe3+, щоб утворився йон Fe2+:

А віддати 2 електрони;

Б прийняти 1 електрон;

В віддати 1 електрон;

Г прийняти 2 електрони.

12 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А 2Fe + O2; 1 2Fe2O3;

Б 4Fe3O4 + O2; 2 2Fe3O4;

В 3Fe + 2O2; 3 6Fe2O3;

Г 4FeO + O2. 4 2FeO;

 5 Fe3O4.