**ПРОСТА РЕЧОВИНА ТА СПОЛУКИ КАЛЬЦІЮ**

1 Позначте мінерал, що містить йони Кальцію:

А малахіт; Б гіпс;

В сильвініт; Г кам’яна сіль.

2 Позначте формулу речовини, що обумовлює постійну твердість води:

А CaCl2; Б Ca(OH)2;

В CaCO3; Г Ca(HCO3)2.

3 Позначте властивість, характерну для кальцію:

А за звичайних умов – інертна речовина;

Б на повітрі не окиснюється;

В не реагує з мінеральними кислотами;

Г відновлює неактивні метали з оксидів.

4 Позначте формулу гашеного вапна:

А CaO; Б Ca(OH)2;

В CaCO3; Г Ca(HCO3)2.

5 Позначте формулу сполуки, що входить до складу гіпсу:

А CaO; Б Ca(OH)2;

В CaCO3; Г CaSO4.

6 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А6Ca + P4; 1 2CaO;

Б 2Ca + O2; 2 2Ca3P2;

ВCaO + H2O; 3 3CaO + 2Fe;

ГFe2O3 + 3Ca. 4 CaH2;

5 Ca(OH)2.

7 Позначте мінерал, що містить йони Кальцію:

А пірит; Б малахіт;

В мармур; Г галіт.

8 Позначте спосіб, яким можна зменшити твердість води:

А фільтрування;

Б додавання кислоти;

В кип’ятіння;

Г пропускання вуглекислого газу.

9 Позначте властивість, характерну для кальцій карбонату:

А біла кристалічна речовина;

Б проводить електричний струм;

В надзвичайно токсичний;

Г за звичайних умов – рідка речовина.

10 Позначте формулу негашеного вапна:

А CaO;

Б Ca(OH)2;

ВCaCO3;

ГCa(HCO3)2.

11 Позначте формулу вапняку:

А CaO;

Б Ca(OH)2;

ВCaCO3;

Г CaSO4.

12 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А Ca + 2H2O; 1 2CaO;

Б 2Ca + O2; 2 Ca(OH)2 + H2;

ВCaO + H2O; 3 3CaO + 2Al;

ГAl2O3 + 3Ca. 4 CaH2;

 5 Ca(OH)2.