**ПРОСТІ РЕЧОВИНИ ТА СПОЛУКИ ЛУЖНИХ ЕЛЕМЕНТІВ**

1 Позначте групу елементів, до якої належать Натрій і Калій:

А лужні елементи;

Б лужноземельні елементи;

В рідкісноземельні елементи;

Г галогени.

2 Позначте сполуки, у вигляді яких Натрій найчастіше трапляється у побуті:

А кухонна сіль і питна вода;

Б сплави з іншими металами;

В крейда;

Г мармур.

3 Позначте властивості, характерні для лужних металів:

А кислотні; Б відновні;

В окисні; Г амфотерні.

4 Позначте фізичну властивість, характерну для лужних металів:

А м’які;

Б не проводять електричний струм;

В за звичайних умов – аморфні речовини;

Г мають характерне блакитне забарвлення.

5 Позначте хімічну властивість, характерну для лужних металів:

А за звичайних умов – інертні;

Б не реагують із киснем;

В відновлюють активніші за них метали;

Г реагують із водою, утворюючи луги.

6 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А 2Na + Cl2; 1 Na2S;

Б 2Na + O2; 2 Na2O2;

В 2Na + 2H2O; 3 2NaOH + H2;

Г 2Na + S. 4 Na2O; 5 2NaCl.

7 Позначте ознаку протікання реакції при взаємодії калію з водою:

А дуже бурхливо, із запаленням;

Б не дуже активно;

В повільно, з виділенням світла;

Г не реагують.

8 Позначте колір, у який забарвлюють полум’я йони Натрію:

А жовтий; Б червоний;

В зелений; Г блакитний.

9 Позначте фізичну властивість, характерну для лужних металів:

А дуже тверді;

Б проводять електричний струм;

В за звичайних умов – аморфні речовини;

Г вибухонебезпечні.

10 Позначте хімічну властивість, характерну для лужних металів:

А не взаємодіють із водою;

Б не реагують із киснем;

В відновлюють активніші за них метали;

Г реагують із сіркою.

11 Позначте формулу речовини, яка утворюється при взаємодії натрію з киснем:

А NaO2 Б Na2O;

В Na2O2; Г NaO3.

12 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А 2K + Cl2; 1 K2S;

Б 2K + O2; 2 K2O2;

В 2K + 2H2O; 3 2KOH + H2;

Г 2K + S. 4 K2O;

 5 2KCl.