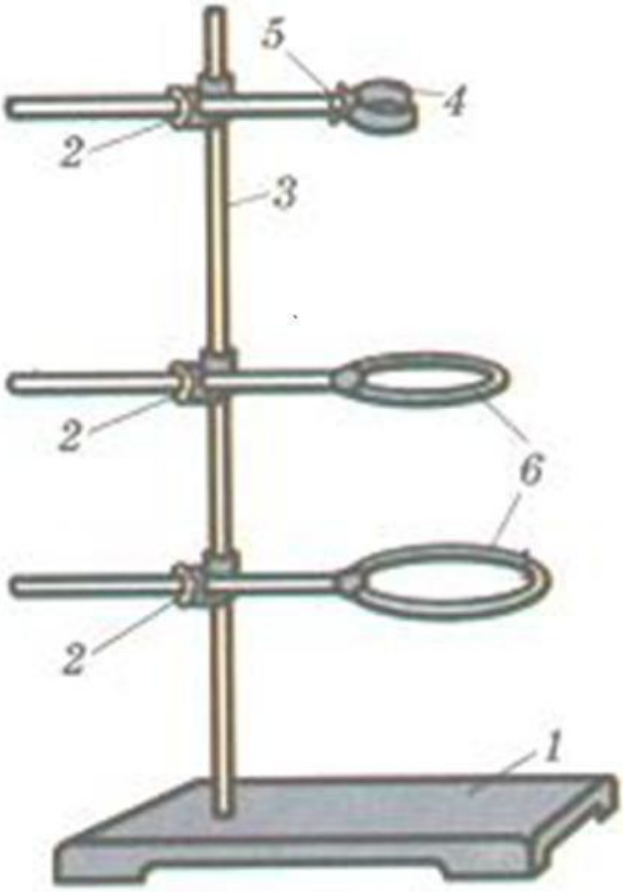

LIVEWORKSHEETS

2. Обери метал, який буде реагувати з розчином цинк сульфату.

А Ni;
Б Fe;
В Cu;
Г Mg.

3. Обери сіль, водний розчин якої буде реагувати зі свинцем.

А $FeSO_4$;
Б $CuSO_4$;
В $ZnCl_2$;
Г $Al(NO_3)_3$.

4. Обери метал, який НЕ буде реагувати з розчином ферум(II) хлориду.

А Zn;
Б Mn;
В Sn;
Г Cr.

5. Обери сіль, водний розчин якої НЕ буде реагувати з кадмієм.

А $CuSO_4$;
Б $NiSO_4$;
В $FeCl_3$;
Г $AgNO_3$.

LIVEWORKSHEETS

30

LIVEWORKSHEETS

4. Виконай тестові завдання. 4 б.

4.1. Вибери речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $S^{2-} + 2H^{+} = H_2S\uparrow$.

А K_2S і H_2SiO_3;

Б K_2S і H_2O;

В K_2S і H_2SO_4;

Г K_2S і $NaOH$.

4.2. Вибери речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $3Ag^{+} + PO_4^{3-} = Ag_3PO_4\downarrow$.

А $AgCl$ і Na_3PO_4;

Б $AgNO_3$ і K_3PO_4;

В $AgCl$ і H_3PO_4;

Г $AgNO_3$ і $AlPO_4$.

4.3. Визнач речовини, реакція між якими в розчині відповідає скороченому йонному рівнянню: $Al^{3+} + 3OH^{-} = Al(OH)_3\downarrow$.

А Алюміній нітрат і калій гідроксид;

Б алюміній і вода;

В алюміній сульфат і купрум(II) гідроксид;

Г алюміній оксид і калій гідроксид.

4.4. Вибери скорочене йонно-молекулярне рівняння реакції, яка перебігає між розчинами калій сульфіту та хлоридної кислоти.

А $2H^{+} + CO_3^{2-} = H_2O + CO_2\uparrow$;

Б $K_2SO_3 + 2H^{+} = 2K^{+} + H_2O + SO_2\uparrow$;

В $2H^{+} + SO_3^{2-} = H_2O + SO_3$;

Г $2H^{+} + SO_3^{2-} = H_2O + SO_2\uparrow$.

4

LIVEWORKSHEETS