

Підсумкова контрольна робота у 7 класі

I варіант.

I рівень.

1. Позначте чисту речовину:

а) молоко; б) морська вода; в) дистильована вода; г) мінеральна вода.

2. Позначте назву частинки, що входить до складу електронної оболонки:

а) йон; б) нейтрон; в) протон; г) електрон .

3. Який елемент має змінну валентність:

а) Si; б) Na; в) Mg; г) Rb.

4. Позначте дві фізичні властивості води:

а) замерзає за 0°C ; б) розкладання на водень і кисень;

в) безбарвна рідина; г) взаємодія з натрієм.

5. Обчисліть і позначте відносну молекулярну масу калій сульфіду K_2S :

а) 101; б) 100; в) 72; г) 110.

6. Розташуйте елементи за зростанням їх відносних атомних мас:

а) Na; б) Al; в) K; г) Li; д) Ar; е) H; є) Ba.

II рівень.

1. Обчисліть кількість атомів у кожній сполуці:

а) N_2 ; б) CrO_3 ; в) Al_2O_3 ; г) HClO_4 .

2. Випишіть окремо назви простих і складних речовин:

а) цукор; б) кисень; в) цинк; г) оцет.

3. Дайте визначення: а) атом – це.....; б) проста речовина – це.....

III рівень.

1. Поставте коефіцієнти у поданих рівняннях реакцій:

а) $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$; б) $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{LiOH}$;

в) $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl} + \text{O}_2$; г) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2\downarrow + \text{NaOH}$.

IV рівень

Обчисліть масову частку Оксигену у сполуці Al_2O_3 та відношення мас елементів.

Підсумкова контрольна робота у 7 класі

II варіант.

I рівень.

1. Позначте суміш:

а) кухонна сіль; б) цинк; в) дистильована вода; г) повітря.

2. Позначте назву частинок, що входять до складу ядер атомів:

а) протон; б) нейтрон; в) йон; г) електрон .

3. Який елемент має сталу валентність:

а) Si; б) Na; в) C; г) Fe.

4. Позначте дві хімічні властивості води:

а) замерзає за 0°C; б) розкладання на водень і кисень;

в) безбарвна рідина; г) взаємодія з натрієм.

5. Обчисліть і позначте відносну молекулярну масу карбон (II) оксиду CO₂:

а) 100; б) 54; в) 44; г) 74.

6. Розташуйте елементи за зростанням їх відносних атомних мас:

а) Ca; б) Ag; в) H; г) Li; д) Ar; е) He; є) Ba; ж) K.

II рівень.

1. Обчисліть кількість атомів у кожній сполуці:

а) S₈; б) Na₂O₂; в) SO₃; г) H₃BO₃ .

2. Випишіть окремо назви простих і складних речовин:

а) кухонна сіль; б) азот; в) алюміній; г) сода.

3. Дайте визначення: а) хімічний елемент – це.....; б) складна речовина – це.....

III рівень.

1. Поставте коефіцієнти у поданих рівняннях реакцій:

а) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$; б) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$;

в) $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl} + \text{O}_2$; г) $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2\downarrow + \text{KOH}$.

IV рівень

Обчисліть масову частку Оксигену у сполуці H₂SO₄ та відношення мас елементів.

Підсумкова контрольна робота у 7 класі

III варіант.

I рівень.

1. Позначте просту речовину:

а) O_2 ; б) H_2O ; в) Fe; г) H_3PO_4 ; д) NH_3 .

2. Позначте назву частинки, що може втрачати або приймати електрони:

а) йон; б) атом; в) протон; г) електрон .

3. Який елемент має змінну валентність:

а) P; б) K; в) Ca; г) Rb.

4. Виберіть речовину, яка може перебувати в трьох агрегатних станах:

а) вода; б) кисень;

в) водень; г) оцет.

5. Обчисліть і позначте відносну молекулярну масу калій сульфату K_2SO_4 :

а) 101; б) 100; в) 174; г) 110.

6. Розташуйте неметали за зростанням їх відносних атомних мас:

а) S; б) N; в) Cl; г) He.

II рівень.

1. Обчисліть кількість атомів у кожній сполуці:

а) P_4 ; б) Li_2O ; в) Fe_2O_3 ; г) H_3PO_4 .

2. Випишіть окремо назви простих і складних речовин:

а) сіль; б) водень; в) цинк; г) вода.

3. Дайте визначення: а) окиснення – це.....; б) проста речовина – це.....

III рівень.

1. Поставте коефіцієнти у поданих рівняннях реакцій:

а) $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$;

б) $K_2O + H_2O \rightarrow KOH$;

в) $FeCl_2 + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$;

г) $Na_2SO_4 + Ba(OH)_2 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + NaOH$.

IV рівень

Обчисліть масову частку Оксигену у сполуці $Ca(OH)_2$ та відношення мас елементів.

Підсумкова контрольна робота у 7 класі

IV варіант.

I рівень.

1. Позначте складну речовину:
а) O_2 ; б) H_2O ; в) Fe; г) H_3PO_4 ; д) NH_3 .
2. Позначте назву частинки, що набуває позитивного або негативного заряду:
а) йон; б) атом; в) протон.
3. Які елементи мають сталу валентність: а) Р; б) К; в) Са; г) С.
4. Виберіть речовину, яка за звичайних умов рідина:
а) вода; б) кисень;
в) ртуть; г) залізо.
5. Обчисліть і позначте відносну молекулярну масу калій сульфату $KHSO_4$:
а) 136; б) 100; в) 174; г) 110.
6. Розташуйте елементи за зростанням їх відносних атомних мас:
а) S; б) N; в) Cl; г) He; д) Ca; е) Ag; є) H; ж) Li.

II рівень.

1. Обчисліть кількість атомів у кожній сполуці:
а) Na_2O ; б) CaO ; в) B_2O_3 ; г) H_3NO_3 .
2. Випишіть окремо назви простих і складних речовин:
а) цукор; б) алюміній; в) залізо; г) вода.
3. Дайте визначення: а) реакція сполучення – це.....; б) речовина – це.....

III рівень.

1. Поставте коефіцієнти у поданих рівняннях реакцій:
а) $CaO + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$; б) $K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$;
в) $NO + O_2 \rightarrow NO_2$; г) $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow NaCl + CO_2 + H_2O$.

IV рівень

Обчисліть масову частку Оксигену у сполуці Ca_3N_2 та відношення мас елементів.