

Тести по химии 8 класс

Хімія. ВАРІАНТ 1 (Масовий моніторинг)

1. Виберіть сучасне формулювання Періодичного закону Д. І. Менделєєва.

А. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від їхньої атомної маси.

Б. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від заряду ядра атома.

В. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від електронегативності.

Г. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від їх валентності.

2. Назвіть хімічний елемент, що знаходиться в третьому періоді шостій групі Періодичної системи

Д. І. Менделєєва

А. Сульфур

Б. Оксиген

В. Фосфор

Г. Силіцій

3. У сьомій групі головній підгрупі знаходяться:

А. Найбільш активні метали – лужні метали

Б. Найбільш активні неметали – галогени

В. Благородні гази

Г. Амфотерні елементи

4. Розчин купрум (II) сульфату вступає в реакцію заміщення з металом:

- А. ртуттю
- Б. сріблом
- В. залізом
- Г. золотом

5. Реакцією нейтралізації називають реакцію:

- А. взаємодії кислот і основних оксидів;
- Б. взаємодії лугу з кислотним оксидом;
- В. взаємодії лугу й солі;
- Г. взаємодії кислоти й лугу.

6. Назвіть одиниці виміру «кількості речовини»

- А. моль
- Б. літр
- В. грам/моль
- Г. грам

7. Установіть відповідність між класом сполук і речовиною, що належить до зазначеного класу.

- А. Кислотний оксид 1. P_2O_5
- Б. Основний оксид 2. $Mg(OH)_2$
- В. Амфотерний гідроксид 3. $NaOH$
- Г. Луг 4. $Al(OH)_3$
- 5. MgO

8. Установіть відповідність між реагентами і продуктами їхньої взаємодії:

Реагенти	Продукти взаємодії
А. $2 \text{HCl} + \text{Mg}$	1. $\text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Б. $2 \text{HCl} + \text{MgO}$	2. $\text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
В. $2 \text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2$	3. $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Р. $2 \text{HCl} + \text{CaCO}_3$	4. $\text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
	5. $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2$

9. Розташуйте елементи в порядку збільшення металевих властивостей

А. Натрій 1. _____

Б. Калій 2. _____

В. Літій 3. _____

10. Установіть послідовність отримання купрум(II) гідроксиду

А. купрум (II) хлорид 1. _____

Б. купрум(II) оксид 2. _____

В. мідь 3. _____

11. Якій кількості речовини відповідають 5,6 л водню за нормальних умов.

Хімія. ВАРІАНТ 2 (Масовий моніторинг)

1. Назвіть хімічний елемент, що знаходиться в другому періоді восьмій групі Періодичної системи Д. І. Менделєєва

А. Гелій

Б. Флуор

В. Неон

Г. Ферум

2. Номер періоду відповідає:

А. кількості електронів на зовнішньому енергетичному рівні

Б. кількості електронів і протонів в атомі

В. кількості нейтронів в атомі

Г. кількості електронних шарів в атомі

3. У восьмій групі головній підгрупі знаходяться:

А. Найбільш активні метали – лужні метали

Б. Найбільш активні неметали – галогени

В. Благородні гази

Г. Амфотерні елементи

4. Оксид кальцію вступає в реакцію обміну

А. з натрій хлоридом

Б. з натрій гідроксидом

В. з хлоридною кислотою

Г. з магній оксидом

5. Виберіть правильне визначення оксиду.

А. Речовина, що складається з трьох елементів, один із яких – кисень.

Б. Речовина, що складається з атомів металу і кислотного залишку.

В. Речовина, що складається з атомів металу й однієї або декількох гідроксильних груп

Г. Речовина, що складається з двох елементів, один із яких – кисень.

6. Виберіть сучасне формулювання Періодичного закону Д. І. Менделєєва.

А. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від їхньої атомної маси.

Б. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від електронегативності.

В. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від заряду ядра атома.

Г. Властивості елементів і утворених ними сполук перебувають у періодичній залежності від їх валентності.

7. Установіть відповідність між класом сполук і речовиною, що належить до зазначеного класу.

А. Кислотний оксид 1. K_2O

Б. Основний оксид 2. $Zn(OH)_2$

В. Амфотерний гідроксид 3. $CuSO_4$

Г. Луг 4. N_2O_5

5. $Ba(OH)_2$

8. Установіть відповідність між реагентами й продуктами їхньої взаємодії:

Реагенти	Продукти взаємодії
А. $H_2SO_4 + Cu(OH)_2$	1. не реагує
Б. $H_2SO_4 + Cu$	2. $CuSO_4 + 2 H_2O$
В. $H_2SO_4 + Na_2CO_3$	3. $Na_2SO_4 + H_2O + CO_2$
Г. $H_2SO_4 + Zn$	4. $ZnSO_4 + H_2O$

	5. $\text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
--	---

9. Розташуйте елементи в порядку збільшення металевих властивостей

A. Натрій **1.**_____

Б. Алюміній **2.**_____

В. Магній **3.**_____

10. Установіть послідовність отримання купрум(II) гідроксиду

A. купрум(II) хлорид **1.**_____

Б. мідь **2.**_____

В. купрум(II) оксид **3.**_____

11. Розрахуйте масу двох моль води.