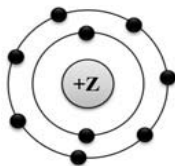


**Демонстрационный вариант промежуточной аттестации по химии
за 9 класс 2023-2024 уч. год**

A1. На приведённом рисунке изображена модель атома



- 1) хлора 2) азота 3) магния 4) фтора

Ответ

A2. В каком ряду химических элементов усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) алюминий → фосфор → хлор
2) фтор → азот → углерод
3) хлор → бром → иод
4) кремний → сера → фосфор

Ответ:

A3. В каком веществе ковалентная полярная связь?

- 1) HCl 2) KCl 3) K₂O 4) O₂

Ответ:

A4. Расположите формулы веществ по увеличению степени окисления хлора в них

- 1) KClO₃ 3) HClO₄
2) AlCl₃ 4) Ca(ClO₂)₂

--	--	--	--

A5. Установите соответствие между формулой соединения и классом, к которому относится это соединение

- | | |
|-----------------------------------|--------------|
| 1. SO ₂ | А) кислота |
| 2. H ₂ CO ₃ | Б) оксид |
| 3. CaSiO ₃ | В) основание |
| 4. Mg(OH) ₂ | Г) соль |

1	2	3	4

A6. Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) KOH и FeCl₂
Б) KOH и CuCl₂
В) Ba(NO₃)₂ и FeSO₄

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выпадение белого осадка
2) выпадение чёрного осадка
3) выпадение голубого осадка
4) выпадение серо-зелёного осадка

А	Б	В
---	---	---

Ответ:

--	--	--

A7. Установите соответствие между формулой соединения и ионами, на которые распадется данное вещество при растворении

ФОРМУЛА ЭЛЕКТРОЛИТА **ИОНЫ, ОБРАЗОВАВШИЕСЯ ПРИ ДИССОЦИАЦИИ**

- | | |
|-------------------|----------------------------|
| 1. $Al_2(SO_4)_3$ | А) Mg^{2+} и OH^- |
| 2. NH_4NO_3 | Б) NH_4^+ и NO_3^{2-} |
| 3. $CuCl_2$ | В) NH_4^+ и NO_3^- |
| 4. $Mg(OH)_2$ | Г) Al^{3+} и SO_4^{2-} |
| | Д) Cu^{2+} и Cl^- |
| | Е) Cu^+ и Cl^- |

Ответ:

1	2	3	4

A8. Установите соответствие между формулами двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- А) $HCl(p-p)$ и KOH
- Б) $FeSO_4$ и $CuCl_2$
- В) Ag и Mg

РЕАКТИВ

- 1) O_2
- 2) лакмус
- 3) $NaOH(p-p)$
- 4) $H_2SO_4(p-p)$

А	Б	В

A9. Газ выделяется при взаимодействии

- 1) $MgCl_2$ и $Ba(NO_3)_2$
- 2) Na_2CO_3 и $CaCl_2$
- 3) NH_4Cl и $NaOH$
- 4) Na_2CO_3 и HCl
- 5) $CuSO_4$ и KOH

A10. Хлорид кальция может реагировать с:

- 1) $NaOH$ 2) Na_2CO_3 3) HCl 4) K_2SO_4 5) $AgNO_3$

Ответ:

--	--

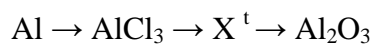
A11. Для этана верны следующие утверждения:

- 1) относительная молекулярная масса равна 28
- 2) является жидкостью (н.у.)
- 3) атомы углерода в молекуле соединены одинарной связью
- 4) вступает в реакцию с водородом
- 5) сгорает с образованием углекислого газа и воды

--	--

A12. К 400 г 10%-ного раствора соли добавили 50 г этой же соли. Чему равна массовая доля соли (в %) в полученном растворе? Ответ запишите с точностью до целых.

В1. Дана схема превращений:



Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для второго превращения составьте сокращенное ионное уравнение.

Ответ:

В2. Рассчитайте массу хлорида алюминия, образующегося при взаимодействии избытка алюминия с 2,24 л (н. у.) хлора. Ответ укажите в граммах с точностью до целых.

Дано: *Решение:*

Найти: