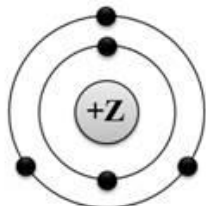


**Демонстрационный вариант промежуточной аттестации по химии
за 8 класс 2023-2024 уч. год**

A1. На приведённом рисунке



изображена модель атома

- 1) бора 2) алюминия 3) азота 4) бериллия

Ответ

A2. В ряду расположены формулы только сложных веществ

- 1) вода, кислород, кальций
2) оксид натрия, хлороводород, азотная кислота
3) сера, фосфор, медь
4) калий, хлор, гидроксид магния

A3. При растворении магния в соляной кислоте можно наблюдать:

- 1) выделение газа 2) изменение цвета
3) появление запаха 4) выпадение осадка

Ответ

A4. Установите соответствие между столбцами

- | СМЕСЬ | СПОСОБ РАЗДЕЛЕНИЯ СМЕСЕЙ |
|--------------------------------------|--------------------------|
| 1. Смесь железных и древесных опилок | А) фильтрование |
| 2. Смесь речного песка в воде | Б) действие магнитом |
| 3. Раствор поваренной соли в воде | В) выпаривание |

1	2	3

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

- | Формула | Класс |
|-----------------------------|--------------|
| 1. CO_2 | А) кислота |
| 2. K_2CO_3 | Б) оксид |
| 3. H_2SiO_3 | В) основание |
| 4. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | Г) соль |

1	2	3	4

A6. Установите соответствие между формулой соединения и названием

- | Формула | Название |
|-------------------------------|-----------------------|
| 1. N_2O | А) оксид азота (II) |
| 2. KNO_3 | Б) азотистая кислота |
| 3. HNO_2 | В) нитрат калия |
| 4. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ | Г) нитрат железа (II) |

- Д) оксид азота (I)
 Е) нитрат железа (III)

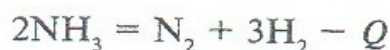
1	2	3	4

В заданиях А7-А8 выберите все верные ответы из предложенных.

А7. Выпишите формулы веществ в молекулах, которых ковалентная полярная химическая связь
 1) SO₂ 2) O₃ 3) NaF 4) К 5) H₂ 6) H₂S

Ответ:

А8. Охарактеризуйте реакцию, уравнение которой



- 1) Экзотермическая
- 2) Эндотермическая
- 3) Разложения
- 4) Замещения
- 5) Соединения

Ответ:

А9. Если согласны с утверждением, то в таблице ответов напротив утверждения обведите «да», если не согласны – обведите «нет».

№	Утверждения		
1.	Разбитый ртутный термометр и вытекшую из него ртуть следует выбросить в мусорное ведро.	да	нет
2.	Красками, содержащими соединения свинца, не рекомендуется покрывать детские игрушки и посуду.	да	нет
3.	Для определения состава вещества, содержащегося в склянке без этикетки, его можно попробовать на вкус.	да	нет
4.	При работе с растворами едких веществ необходимо надевать защитные перчатки и очки.	да	нет
5.	Работать с горючими жидкостями необходимо вдали от источников огня.	да	нет

Ответ:

1.	2.	3.	4.	5.

А 10. Расположите символы элементов в порядке возрастания металлических свойств

- 1) натрий 2) хлор 3) фосфор 4) алюминий

--	--	--	--

А11. Расположите формулы веществ по увеличению степени окисления марганца в них

- 1) MnO₂ 2) K₂MnO₄
- 3) Mn 4) KMnO₄

Ответ:

А12. Рассчитайте массовую долю кислорода в оксиде углерода (IV). Ответ запишите с точностью до десятых.

Ответ:

В1. Дана схема превращений: $\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$.

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Ответ:

В2. В 70 г воды растворили 7 г соли, вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Дано: *Решение:*

В3. Вычислите массу оксида серы (IV), полученного при сжигании 3,2 г серы.

Дано: *Решение:*

Найти: