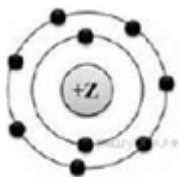


В заданиях №1–№5 выберите правильный ответ и **объясните свой выбор**

1. На приведённом рисунке изображена модель атома



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

2. Какой вид химической связи в молекуле фтора?

- 1) ионная
- 2) ковалентная полярная
- 3) ковалентная неполярная
- 4) металлическая

3А. Валентность каждого из элементов равна II в веществе

- 1) AlN
- 2) Na₂O
- 3) H₂S
- 4) MgS

Для пояснения ответа на данный вопрос определите валентность каждого элемента во всех предложенных веществах.

3Б. В каком соединении степень окисления азота равна +3?

- 1) Na₃N
- 2) HNO₃
- 3) N₂
- 4) N₂O₃

Для пояснения ответа на данный вопрос определите степень окисления каждого элемента во всех предложенных веществах.

4. К солям относится каждое из двух веществ:

- 1) FeCl₂ и Ba(NO₃)₂
- 2) Ca(NO₃)₂ и H₂SO₄
- 3) KOH и Na₂SO₄
- 4) CaO и NaCl

5. Верны ли следующие суждения о правилах

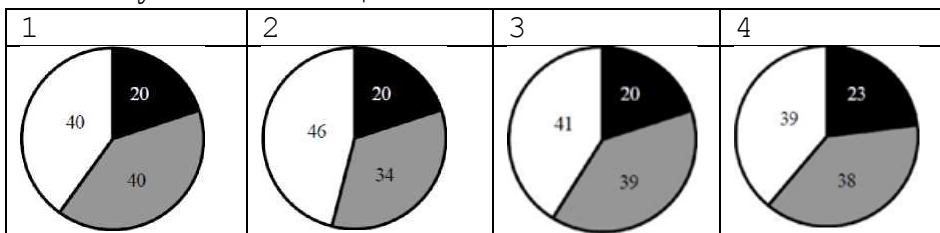
безопасной работы в химической лаборатории?

А. В лаборатории нельзя знакомиться с запахом веществ.

Б. Воду можно кипятить в любой стеклянной посуде.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

6. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует количественному составу силиката цинка?



Выбор ответа подтвердите расчетами.

7. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) $\text{Ba}(\text{OH})_2$	1) Ag и NaOH
Б) HCl	2) CO_2 и H_3PO_4
	3) H_2SO_4 и Na_2O
	4) Mg и $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б

Составьте уравнение реакций, укажите их тип и названия всех веществ.

8. В 620 г воды растворили 20 г соли. Определите массовую долю соли в полученном растворе и выразите ее в процентах.