

Количество вещества. Моль.  
Молярная масса.

---





1. Единицей измерения количества вещества является

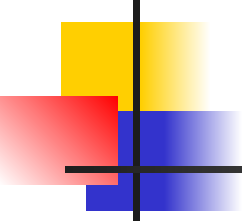
---

■ А. г/моль

■ В. л

■ Б. моль

■ Г. л/моль



2. Молярная масса простого вещества  
кислорода равна

---

- А. 2 г/моль
- Б. 16 г/моль
- В.  $6 \cdot 10^{23}$  г/моль
- Г. 32 г/моль



3. Правильная формула представлена в ответе:

---

■ А.  $v = m \cdot M$

■ В.  $N_A = v \cdot N$

■ Б.  $M = m : v$

■ Г.  $v = M : m$



4. Дана порция **воды** массой 1,8 г. Какому количеству вещества это соответствует?

---

- А. 0,1 моль
- Б. 1 моль
- В. 100 моль
- Г. 0,01 моль



5. Сколько атомов содержит порция графита количеством вещества 1000 моль?

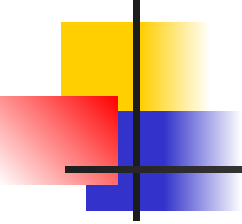
---

■ А.  $6 \cdot 10^{23}$

■ В.  $6 \cdot 10^{25}$

■ Б.  $6 \cdot 10^{-23}$

■ Г.  $6 \cdot 10^{26}$

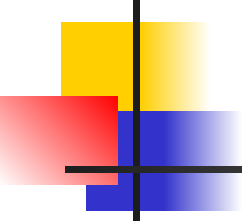


6. В уравнении реакции:  $4 \text{P} + 5 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{P}_2\text{O}_5$   
количество вещества и масса фосфора равны  
соответственно

---

- А. 2 моль и 124 г
- Б. 4 моль и 62 г
- В. 4 моль и 124 г
- Г. 1 моль и 31 г

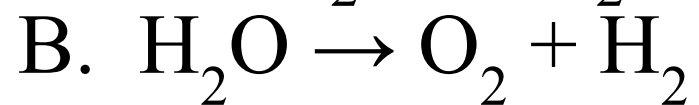
## 7. **Одинаковое** число молекул содержит

- 
- 
- А. 3 моль  $\text{H}_2$  и 3 моль  $\text{O}_2$
  - Б. 1 г  $\text{H}_2$  и 1 г  $\text{O}_2$
  - В. 3 моль  $\text{H}_2$  и 1 моль  $\text{O}_2$
  - Г. 1 г  $\text{H}_2$  и 1 моль  $\text{O}_2$



8. Установите соответствие между схемой реакции и количеством вещества кислорода в ней

■ схема реакции



■ КОЛИЧЕСТВО В-ВА  
кислорода

1) 4 моль

2) 2 моль

3) 1 моль

4) 3 моль



# ОТВЕТЫ

---

■ 1. Б

■ 5. Г

■ 2. Г

■ 6. В

■ 3. Б

■ 7. А

■ 4. А

■ 8. А – 4 ; Б – 3 ; В – 3

