

Тест по химии Молярный объем газов для за 8 класса

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Молярный объем газов для за 8 класса с ответами

1. Чему равен молярный объем?

- 1) 22,4 л/моль
- 2) 24,2 л/моль
- 3) 42,2 л/моль

2. Для какого вещества можно посчитать молярный объем?

- 1) для угля
- 2) для кислорода
- 3) для поваренной соли

3. Сколько молей будет содержаться в 3 литрах кислорода?

- 1) 0,13 моль
- 2) 1,3 моль
- 3) 3 моль

4. Сколько литров содержится в 3 молях азота?

- 1) 6,72 л
- 2) 35,7 л
- 3) 67,2 л

5. Сколько литров будет занимать смесь из 1 моля кислорода и 2 молей азота?

- 1) 22,4 л
- 2) 67,2 л
- 3) 100 л

6. Чему равна молярная масса воздуха?

- 1) 23 г/моль
- 2) 24 г/моль
- 3) 29 г/моль

7. Чему равна относительная плотность азота по воздуху?

- 1) 0,96
- 2) 0,97
- 3) 0,98

8. Чему равна молярная масса бутана, если известно, что относительная плотность по воздуху равна 2?

- 1) 29 г/моль
- 2) 58 г/моль
- 3) 59 г/моль

9. Чему равна относительная плотность водорода по азоту?

- 1) 0,07
- 2) 0,7
- 3) 7

10. Сколько молей метана содержится в 22,4 литрах?

- 1) 0,5 моль
- 2) 1 моль
- 3) 22,4 моль

Ответы на тест химии Молярный объем газов для 8 класса

1-1

2-2

3-1

4-3

5-2

6-3

7-2

8-2

9-1

10-2