

Тест по химии

Молярный объем газов для 8 класса

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