

Рабочий лист ученика по теме "Кислород"

Используя текст § 21 (стр.122-129), выполните следующие задания:

1. Дайте характеристику химического элемента кислорода по плану:

а) Положение в Периодической системе Д.И.Менделеева (порядковый номер, период, группа, подгруппа)

б) строение атома, электронная формула

2. Напишите уравнения реакций кислорода с металлами:

а) литием

б) натрием

в) алюминием

г) железом

■ Запишите электронные уравнения для двух реакций (по выбору)

3. ▲ Напишите уравнения реакций с кислородом:

а) серы;

б) фосфора;

в) угля;

г) азота

■ Покажите стрелкой переход электронов.

4. Используя информацию на доске, запишите уравнения реакций получения кислорода в лаборатории, расставьте коэффициенты.

5. Где применяется кислород? (стр.127-128). Перечислите области применения.

6. Решите одну из задач.

▲ Вычислите объем кислорода, который потребуется для полного сгорания 36 г углерода.

(ответ: 67,2 л)

■ Вычислите объем кислорода, который потребуется для сжигания углерода массой 80г, содержащего 10 % примесей. (ответ: 134.4 л)

* Вычислите объем воздуха, который потребуется для сжигания углерода массой 80г, содержащего 10 % примесей. (ответ: 640 л)