

Подготовка к К/р

1. Укажите (цифрами, без пробелов и запятых): количество электронов, № периода, № группы, количество электронов на последнем уровне

Кальция, хрома, углерода, брома

2. Укажите возможные степени окисления

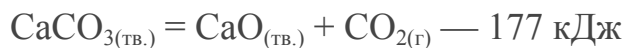
Кальция, хрома, углерода, брома

3. Закончите **возможные** реакции, укажите тип реакций

$\text{H}_2\text{O} + \text{Ag}$	$\text{P} + \text{K}$
$\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O}$	$\text{Si} + \text{H}_2$
$\text{H}_2\text{O} + \text{Na}$	$\text{S} + \text{O}_2$
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg}$	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Ca}$
$\text{AgNO}_3 + \text{Zn}$	$\text{SO}_2 + \text{O}_2$

4. Решите задачи.

А) Рассчитайте количество теплоты (в кДж), которую нужно затратить для получения 44,8 л (н.у.) углекислого газа по реакции, протекающей в соответствии с термохимическим уравнением:



(запишите число с точностью до целых.)

Б) При сжигании 93 г фосфора выделилось 2322 кДж теплоты. Вычислите тепловой эффект реакции образования оксида фосфора(V).