



**При выполнении задания №19 ВАЖНО:**

1. **Знать типы реакций по различным признакам. ВЫУЧИТЬ! (**Информация есть в памятке и в таблице в тетради, которую мы составляли на уроке)
2. **Написать уравнение реакции** (для реакций соединения, разложения, замещения, обмена)
3. Если не знаете или сомневаетесь в типе реакции, **ОБЯЗАТЕЛЬНО найдите информацию в дополнительных источниках, ЗАПИШИТЕ и ЗАПОМНИТЕ ЕЕ**
4. Если вопрос об ОВР, определите степени окисления элементов до реакции и после реакции. НЕ ЛЕНИТЕСЬ
5. Для тех, кто совсем не хочет учить.

ЧАЩЕ ВСЕГО:

- **замещение в неорганике**: простое вещество + сложное вещество

- **замещение в органике**: вступают вещества с одинарными связями (алканы, циклоалканы, бензол и его гомологи). Горение – это тоже замещение

- **обмен:** сложное вещество + сложное вещество = сложное вещество + сложное вещество

- **присоединение в органике**: вступают вещества с кратными связями (алкены, алкадиены, алкины, бензол) и амины

- **обратимые** – между газами

- **необратимые** – когда образуются газ, осадок или вода; когда растворяется осадок

- **гомогенные** или **гетерогенные (определите,** в каком агрегатном состоянии находится каждое вещество)