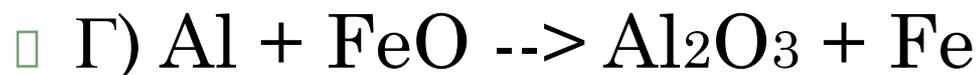
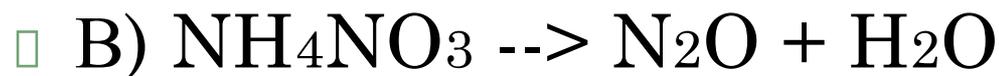


ПОДГОТОВКА К КОНТРОЛЬНОЙ РАБОТЕ

«Химические реакции» 8 класс

1. ПРЕОБРАЗУЙТЕ СХЕМЫ В УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ,
УКАЖИТЕ ТИП РЕАКЦИИ:



2. ЗАКОНЧИТЕ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ. РАССТАВЬТЕ КОЭФФИЦИЕНТЫ.



3. РЕШИТЕ ЗАДАЧУ:

- Нагретый порошок железа сгорает в хлоре. В результате образуется хлорид железа (III), который используется для травления плат в электротехнике. Рассчитайте массу железа, которая потребуется для получения 381 г хлорида железа (III).



4. РЕШИТЕ ЗАДАЧУ:

- На основании термохимического уравнения разложения карбоната кальция
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2 - 157 \text{ кДж}$
- рассчитайте, какое количество теплоты необходимо затратить для разложения: а) 10 г; б) 2,5 моль карбоната кальция.

