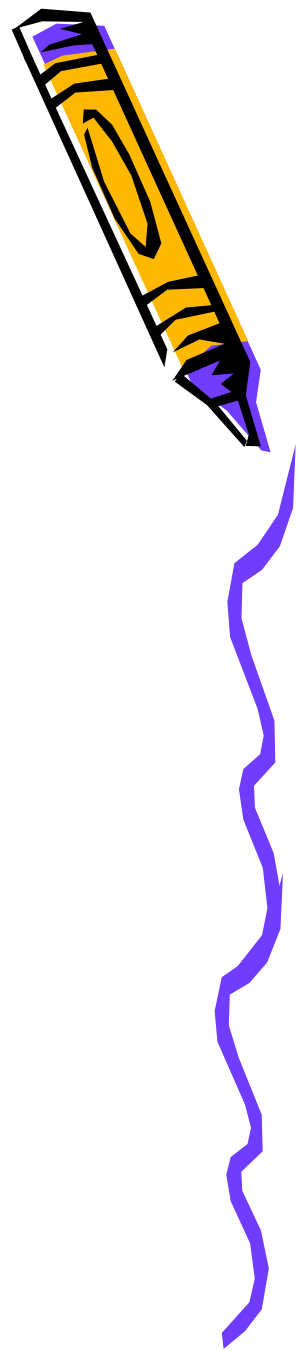




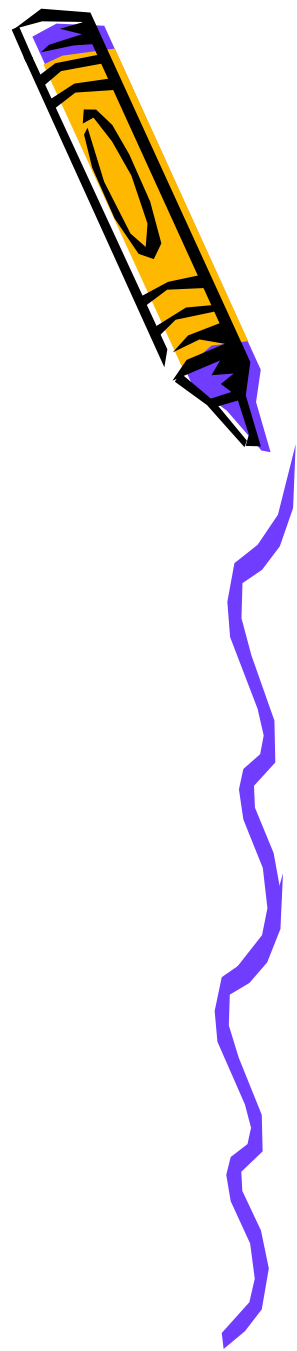
Решение задач по химическим уравнениям реакций



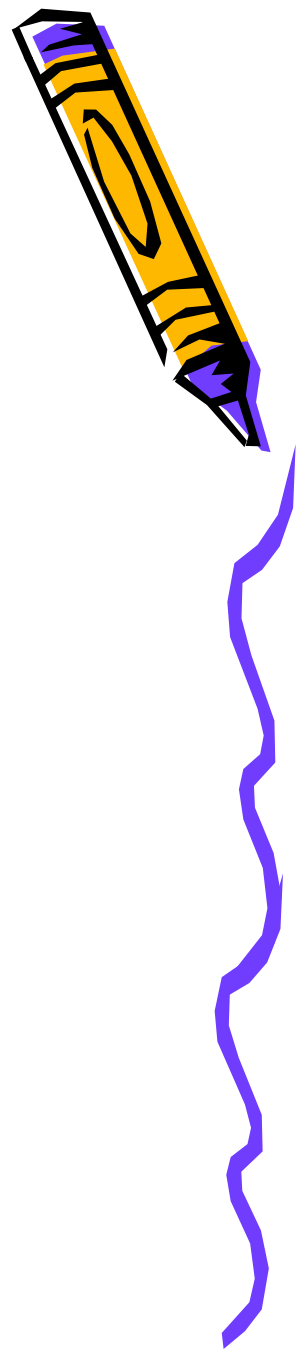
Сколько частиц содержится в порции
воды, если ее количество вещества
равно: а) 5 моль б) 0,5 моль



Рассчитайте массу (г) 3 моль CO_2 .



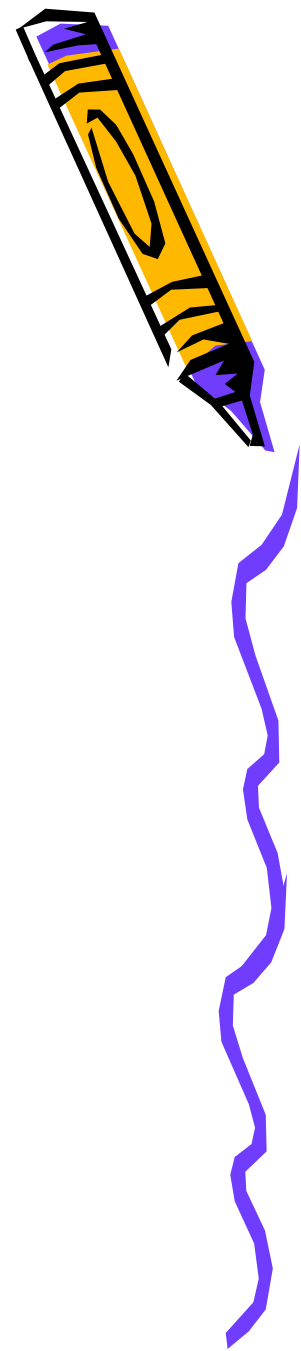
Рассчитайте массу (в г):
а) 5 моль NaCl б) 0,25 моль S



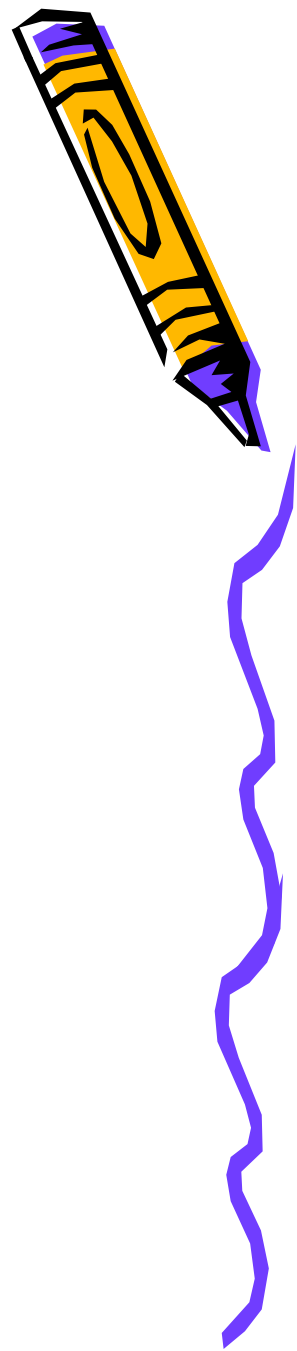
Определите массу оксида кальция ,
образовавшегося при горении 20 г кальция
на воздухе.

1. Напишем уравнение реакции

2. Составим пропорцию и решим ее



Вычислите массу и число молей вещества,
образовавшегося при взаимодействии Са с 4 г кислорода.



При взаимодействии кальция с кислородом образуется 56 г оксида кальция. Вычислить массу и количество молей кислорода, вступившего в реакцию.

