

# EQUAZIONI CHIMICHE

descrivono le

## reazioni chimiche

a sinistra si scrivono i

reagenti

a destra si scrivono i

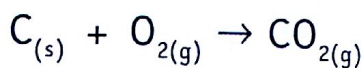
prodotti

con in pedice gli

stati fisici

devono essere

bilanciate



permettono di eseguire

calcoli stechiometrici

per determinare

la massa di reagenti

consumati

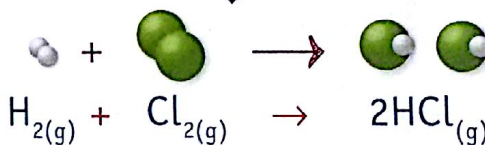
con numeri detti

coefficienti stechiometrici

la massa di prodotti

ottenuti

come in



esprimono le

molecole

moli

per passare a

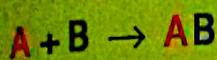
quantità pesabili

# TIPI DI REAZIONE

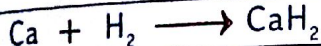
si classificano in

reazioni di sintesi

con schema generale

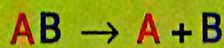


come in



reazioni di decomposizione

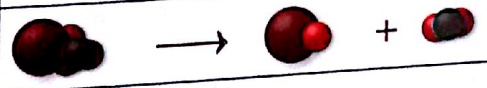
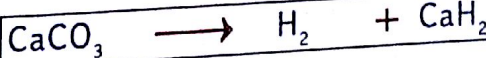
con schema generale



come le

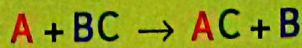
decomposizioni dei carbonati

per esempio

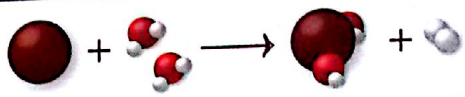
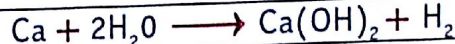


reazioni di scambio

con schema generale

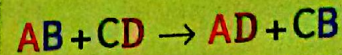


come in



reazioni di doppio scambio

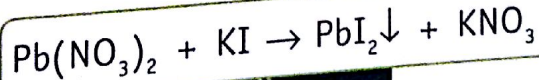
con schema generale



come le

formazioni di un precipitato

per esempio



reazioni di neutralizzazione

per esempio

