

Једначине хемијских реакција - закон о одржању масе

Хемијске реакције - анализа, синтеза, електролиза и друге - скраћено се пишу хемијским једначинама.

Хемијске једначине имају своја правила! Та правила су:

1. Одређени елементи у слободном - елементарном облику пишу се у молекулском облику. То су сви исти неметали из ковалентне везе - H_2 , N_2 , O_2 , Cl_2 , F_2 , I_2 , Br_2 , P_4 и S_8 . А сви остали елементи пишу се у атомском облику када су у слободном – елементарном стању.
2. Свака једначина мора имати ЛЕВУ и ДЕСНУ страну. До знака једнакости (стрелице) је ЛЕВА, а од стрелице ДЕСНА..
3. ЗАКОН О ОДРЖАЊУ МАСЕ (Лаовазиде-Ломоносов закон) - укупна маса реактанта мора бити једнака укупној маси производа реакције.

Примери:



У овом примеру заступљена је јонска веза.



У овом примеру заступљена је ковалентна веза.



Реакција електролизе - електролиза је хемијска реакција разлагања супстанци у присуству једносмерне електричне струје.