

Ātrā oksidēšanās	Oksidēšanās reakcijas, kuras notiek ātri, – degšana, sprādzieni u. c.
Gāzes moltilpums	Tilpums, kuru normālos apstākļos (0° C temperatūrā un 1 atm spiedienā) ieņem 1 mols jebkuras gāzes, proti, 22,4 L/mol. To apzīmē ar V_0 .
Izejvielas	Vielas, kuras reaģē ķīmiskajās reakcijās.
Koeficients	Skaitlis reakciju vienādojumos pirms vielu ķīmiskajām formulām. Ar koeficientiem novienādo ķīmisko elementu atomu skaitu reakcijas vienādojumā, lai katra elementa atomu skaits vienādojuma kreisajā pusē būtu tāds pats kā labajā pusē.
Ķīmiskās reakcijas vienādojums	Ķīmisko reakciju pieraksts ar vielu ķīmiskajām formulām un koeficientiem.
Lēnā oksidēšanās	Oksidēšanās reakcijas, kuras notiek lēni, – trūdēšana, pūšana u. c.
Oksidēšanās	Vielas savienošanās reakcija ar skābekli.
Produkti	Vielas, kuras rodas ķīmiskajās reakcijās.
Sadalīšanās reakcija	Ķīmiskā reakcija, kurā no vienas vielas rodas vairākas citas vielas.
Savienošanās reakcija	Ķīmiskā reakcija, kurā no vairākām vielām rodas viena viela.
Vielas masas nezūdamības likums	Ķīmiskajās reakcijās izejvielu masa ir vienāda ar iegūto produktu masu.