

STECHEMETRIJA REAKCI I CHEMIKALNI

1. POSTAVA OBLICU STECHIOMETRIJE (opaziti ma razliku an. i molekularni težina):
 I. PRAVO STALOŠI SKADU (str. 81)
 II. PRAVO ATKOVANJA MASY (str. 98)
 III. PRAVO STOSUNAKU OBLICU OBLICU (str. 102)

Substancija = Mproduktu
 (Antoine daverisier 1789)
 (Louis Gay-Lussac)

STOSUNEK STECHIOMETRIJAN I REAKCIJE (str. 104)

$$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$$

OS. MOLEKY: 1 mol : 3 mola : 2 mola
 OS. MASOVY: 28 : 6 : 2.17=34
 STOS. OBLICU: 1 : 3 : 2

ATKOVANJA OBLICU

DO II: 1/99
 Pravykud 1/99

DO III: 4/103
 Pravykud 4/103

STOS. MOLEKY
 Pravykud 2/100

BIDR STADN STN. 163
 29-40 + 41-45

+ KAD STN. 106-107