**Molární hmotnost M – řešení č.36**

**Úkol: Urči molární hmotnost molekuly:**

**a). dusík N2 M(N2) = ? g/mol**

Z tabulek: M(N) = ……14……g/mol

Vzorec: M(N2) = 2 . M(N)

Dosazení a výpočet: M(N2) = 2 . 14 = 28 (g/mol)

**b) kyslík O2 M(O2) = ? g/mol**

Z tabulek: M(O) = ……16……g/mol

Vzorec: M(O2) = 2 . M(O)

Dosazení a výpočet: M(O2) = 2 . 16 = 32 (g/mol)

**c) oxid siřičitý SO2 M(SO2) = ? g/mol**

Z tabulek: M(S) = ……32,1 ……g/mol

M(O) = ……16 ……g/mol

Vzorec: M(SO2) = M(S) + 2 . M(O)

Dosazení a výpočet: M(SO2) = 32,1 + 2 . 16 = 64,1 (g/mol)

**d) amoniak NH3 M(NH3) = ? g/mol**

Z tabulek: M(N) = ……14……g/mol

M(H) = ……1,01……g/mol

Vzorec: M(NH3) = M(N) + 3. M(H)

Dosazení a výpočet: M(NH3) = 14 + 3 . 1,01 = 17,03 (g/mol)

**e) kyselina siřičitá H2SO3 M(H2SO3) = ? g/mol**

Z tabulek: M(H) = ………1,01 …g/mol

M(S) = ………32,1 ….g/mol

M(O) = ………16 …g/mol

Vzorec: M(H2SO3) = 2 . M(H) + M(S) + 3 . M(O)

Dosazení a výpočet: M(H2SO3) = 2 . 1,01 + 32,1 + 3 . 16 = 82,12 (g/mol)