**Úpravy chemických rovnic – procvičování – řešení č.34**

**Př.** Zapiš do chemické rovnice reaktanty a produkty, rovnici uprav (doplň stechiometrické koeficienty).

a)

Schéma: **H2 + Cl2 HCl**

Chemická rovnice:

 ……… **H2 + Cl2** … … 2 **HCl** ……..

b)

Schéma: **S + O2 SO2**

Chemická rovnice:

 ……… **S + O2** …… ………  **SO2** ……..

c)

Schéma: **H2O2 H2O + O2**

Chemická rovnice:

 ……… 2 **H2O2** ……. ……… 2 **H2O + O2** …..

d)

Schéma: **Zn + HCl H2 + ZnCl2**

Chemická rovnice:

 … **Zn + 2 HCl** ……….. ……… **H2 + ZnCl2** …..

e)

Schéma: **Na + H2O H2 + NaOH**

Chemická rovnice:

 …… **2** **Na + 2 H2O** …….. ……… **H2 + 2 NaOH** …..

f)

Schéma: **C + O2 CO**

Chemická rovnice:

 …… 2 **C + O2** ……….. ……… 2 **CO** ……..

g)

Schéma: **H2 + Br2 HBr**

Chemická rovnice:

 …… **H2 + Br2** …….. ……… 2 **HBr** ……..

h)

Schéma: **N2 + H2 NH3**

Chemická rovnice:

 … **N2 + 3 H2** …….. …… 2 **NH3** ……..

i)

Schéma: **SO2 + O2 SO3**

Chemická rovnice:

 …… 2 **SO2 + O2** ……….. …… 2 **SO3** …..

j)

Schéma: **Na + H2SO3 H2 + Na2SO3**

Chemická rovnice:

 … 2 **Na + H2SO3** …….. … **H2 + Na2SO3** ……..

k)

Schéma: **Na2O + H2O NaOH**

Chemická rovnice:

 … **Na2O + H2O** ……….. …… 2 **NaOH** ……..

l)

Schéma: **Na + HBr NaBr + H2**

Chemická rovnice:

 … 2 **Na + 2 HBr** ……….. … 2 **NaBr + H2** …..