**Vypracované mi zašlete na e-mail (**Kontakt: prikrylovaj@zsnadrazni.eu)

**1. Podtrhni děje, při kterých dochází k chemickým reakcím:**

hoření papíru, tání ledu, rozklad peroxidu vodíku rezavění železa, mrznutí vody, slučování síry a železa,

odpařování brómu, žluknutí másla

**2. Doplň chybějící výrazy v následujících větách:**

Chemická reakce je …....., při kterém se ….............................. (….........................) mění na látky zcela

jiného složení a vlastností, na …............... Chemická rovnice je ….................... chemické reakce

Každá chemická rovnice musí být …....................., přičemž se uplatňuje zákon …..........

…................. Při …...................... . musí být na každé straně rovnice ….............. počet týchž atomů

Toho se docílí zapsáním …..................... koeficientů před vzorce některých (příp. před vzorce všech)

reagujících a vznikajících látek.

*Nápověda: stechiometrických, děj, produkty, zápis, výchozí látky, zachování hmotnosti, vyčíslování,*

*reaktanty, stejný*

**3. Doplň chybějící hmotnosti výchozích látek a produktů chemických reakcí:** ( vycházej ze zákona

zachování hmotnosti)

32 g

32 g

44 g

32 g

32g

4g

a) vodík + kyslík → voda  
 + →  
  
b) uhlík + kyslík → oxid uhličitý  
 + →  
  
c) síra + kyslík → oxid siřičitý  
 + →

d) voda → vodík + kyslík  
 → +

32 g

4 g

**4. Kolik atomů jednotlivých prvků obsahují:**

a) 2 H2SO4:  
 b) 7 H2O:  
 c) 3 NH3:  
 d) 2 Na3PO4:  
 e) 3 Ca(OH)2:

**5. Vyčísli dané rovnice a urči u nich vždy reaktanty a produkty.**

Fe + HCl → FeCl3 + H2 N2 + O2 → N2O3