**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