**Následující schémata zapiš jako chemické rovnice, které pak uprav**

**Úvodní informace:**

Vstupuje-li do chemické reakce vodík, kyslík, dusík, halogeny, pak ne jako atom, ale dvouatomová molekula, tzn. H2, O2, N2, X2 !!!!

Př. 1: Hořčík + kyslík za vzniku oxidu hořečnatého:

Zapíšu: Mg + O2 → MgO

Protože platí zákon zachování hmotnosti a energie, musíme toto reakční schéma upravit tak, aby počty atomů na obou stranách byly stejné:

2 Mg + O2 → 2 MgO

Př. 2: Fosfor s jodem za vzniku chloridu fosforečného

Zapíšu: P + I2 → PI5

Po úpravě: 2 P + 5 I2 → 2 PI5

Zkuste si, prosím, následující příklady, něco podobného bude součástí písemné práce na vzácné plyny a halogeny.

a) Stroncium s kyslíkem za vzniku oxidu strontnatého

b) Kobalt s kyslíkem za vzniku oxidu kobaltitého

c) Thallium s kyslíkem za vzniku oxidu thallného

d) Antimon s kyslíkem za vzniku oxidu antimoničného

e) Fosfor s chlorem za vzniku chloridu fosforečného

f) síra s fluorem za vzniku fluoridu sírového

g) sodík s bromem za vzniku bromidu sodného

h) hliník s jodem za vzniku jodidu hlinitého

ch) vodík s chlorem za vzniku chlorovodíku

i) vodík s fluorem za vzniku fluorovodíku

j) vodík s kyslíkem za vzniku vody

k) oxid siřičitý s kyslíkem za vzniku oxidu sírového¨

l) vápník s chlorem za vzniku chloridu vápenatého

m) křemík s fluorem za vzniku fluoridu křemičitého

n) mangan s jodem za vzniku jodidu manganistého

o) stříbro s kyslíkem za vzniku oxidu stříbrného