*Kontrola řešení:*

a) Stroncium s kyslíkem za vzniku oxidu strontnatého

2 Sr + O2 → 2 SrO

b) Kobalt s kyslíkem za vzniku oxidu kobaltitého

4 Co + 3 O2 → 2 Co2O3

c) Thallium s kyslíkem za vzniku oxidu thallného

4 Tl + O2 → 2 Tl2O

d) Antimon s kyslíkem za vzniku oxidu antimoničného

4 Sb + 5 O2 → 2 Sb2O5

e) Fosfor s chlorem za vzniku chloridu fosforečného

2 P + 5 Cl2 → 2 PCl5

f) síra s fluorem za vzniku fluoridu sírového

S + 3 F2 → SF6

g) sodík s bromem za vzniku bromidu sodného

2 Na + Br2 → 2 NaBr

h) hliník s jodem za vzniku jodidu hlinitého

2 Al + 3 I2 → 2 AlI3

ch) vodík s chlorem za vzniku chlorovodíku

H2 + Cl2 → 2 HCl

i) oxid siřičitý s kyslíkem za vzniku oxidu sírového

2 SO2 + O2 → 2 SO3

j) křemík s fluorem za vzniku fluoridu křemičitého

Si + 2 F2 → SiF4

k) mangan s jodem za vzniku jodidu manganistého

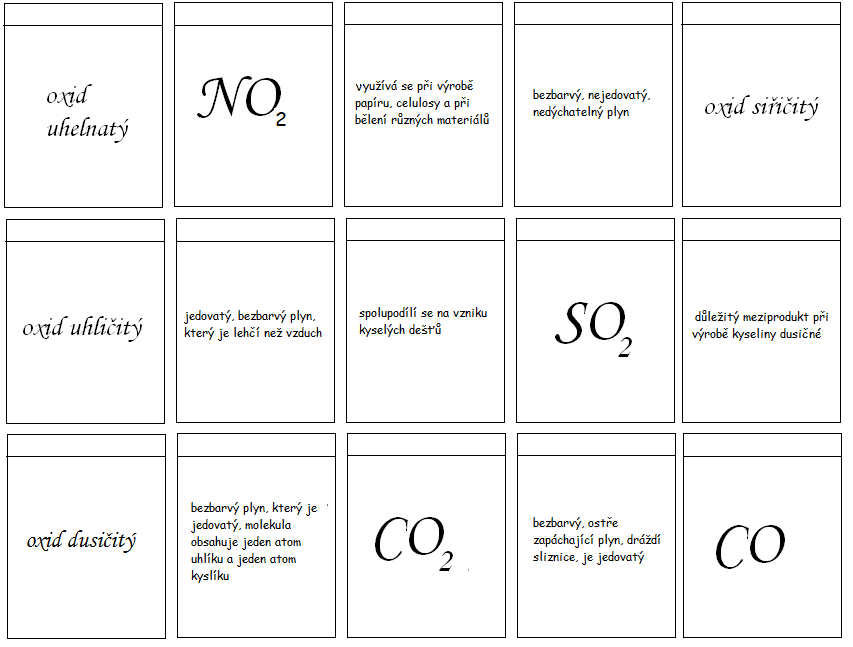
2 Mn + 7 I2 → 2 MnI7

l) stříbro s kyslíkem za vzniku oxidu stříbrného

4 Ag + O2 → 2 Ag2O

*Stejně jako v matematice máte tento týden prostor pro doučení se a zopakování si psaní vzorců a chemických rovnic, také si zopakujte vlastnosti významných oxidů a sulfidů. Na následující stránce máte něco pro inspiraci.*

1. **Spojte, co k sobě náleží:**
   1. korund a. SiO2 A. jinak též fluorit k. klasická stolní sůl
   2. galenit b. PbS B. sulfid olovnatý l. výroba zinku
   3. sfalerit c. CaF2 C. sulfid zinečnatý m. výroba hliníku
   4. sůl kamenná d. Al2O3 D. bílá krystalická látka n. výroba olova
   5. kazivec e. NaCl E. barevné odrůdy (safír, rubín) o. výroba fluorovodíku
   6. křemen f. ZnS F. tvrdost sedm, obsažen v písku p. výroba skla
2. **Barevně odlište informace, které spolu souvisí** *(jedna barva = název, vzorec, vlastnosti a využití dané látky):*

****

<https://www.skolasnadhledem.cz/game/1807>