**Chemické reakce**

1. Sestavte rovnici reakce kyseliny chlorovodíkové (HCl) a hydroxidu draselného (KOH). Jedná se o reakci neutralizace, kdy vždy vzniká voda a sůl kyseliny.

HCl + KOH → H2O + KCl

2. Sestavte rovnici hoření síry (je vždy obsažena v uhlí). Výsledkem reakce je oxid siřičitý.

S + O2 → SO2

3. Tento oxid siřičitý v atmosféře reaguje s vodou za vzniku kyseliny. Sestavte rovnici i této reakce.

SO2 + H2O → H2SO3

4. Peroxid vodíku (H2O2) se samovolně rozkládá na vodu a kyslík. Sestavte rovnici této reakce.

2 H2O2 → 2 H2O + O2

Peroxid časem ztrácí účinnost, stává se z něho postupně jen voda, je potřeba ho po čase vyměnit (expirační doba).