**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.

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

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

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

 Na tuto reakci je potřeba myslet, pokud ho máte v domácí lékárně jako desinfekční prostředek na rány. Proč?