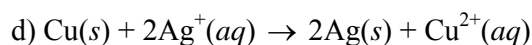
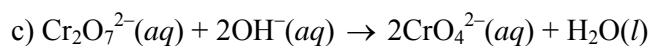
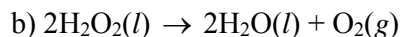


Téma 20 úkol 3

Zadání:

Vyberte z následujících reakcí tu, která není oxidačně-redukční:



Správné řešení: c

Řešení:

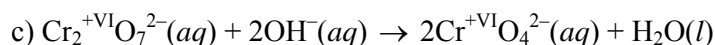
Zde jsou uvedeny všechny rovnice s vyznačenými prvky, které se **oxidovaly**, či **redukovaly**:



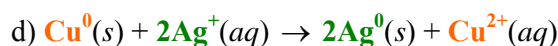
Z každých dvou atomů mědi obsažených ve dvou molekulách CuCl se vždy jeden atom mědi oxiduje a jeden atom mědi se redukuje. Reakce tedy **je** oxidačně-redukční.



Z každých čtyř atomů kyslíku obsažených ve dvou molekulách H₂O₂ se vždy dva atomy kyslíku oxidují a dva atomy kyslíku redukují. Reakce tedy **je** oxidačně-redukční.



Všechny atomy chromu v rovnici mají oxidační číslo +VI, atomy kyslíku –II, atomy vodíku +I. Nenajdeme zde prvky, které by měnily oxidační číslo, nedochází zde k oxidaci a redukci a reakce tudíž **není** oxidačně-redukční.



Tato reakce **je** oxidačně-redukční.