

### 3) Stanovení peroxidu vodíku



## B) JODOMETRIE

Nižší  $E^0$  než u ostatních oxidimetrických činidel  $\Rightarrow$  selektivní

2 skupiny metod:

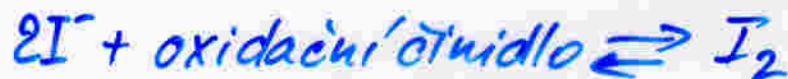
a) přímé - jód jako oxidační činidlo ve slabě kysel. nebo neutrálním prostředí

stanovení siričitanu



b) ne-přímé

Stanovované oxidační činidlo reaguje v kyselém prostředí s nadbytkem jodidu a volný jód se titruje odměrným roztokem thiosíranu.



Roztoky jodu i thiosíranu jsou nestálé



sluneční světlo  $\Rightarrow$  hnědé láhve

Jód - těžký a málo rozpustný  $\Rightarrow \text{I}_2 + \text{KI}$

