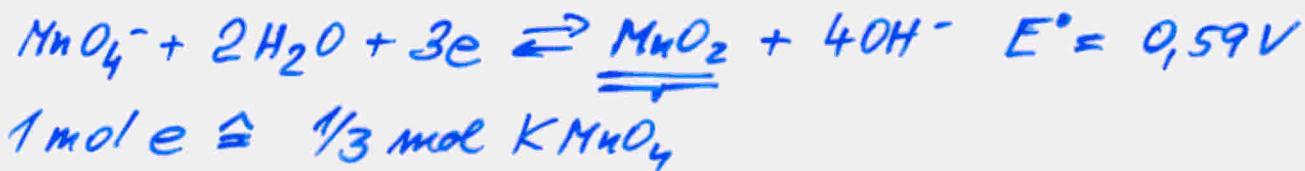
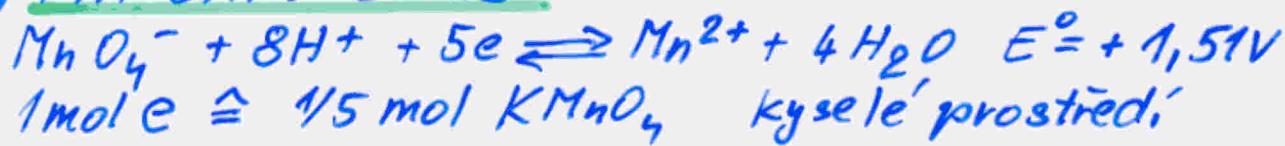


OXIDACÍNÉ - REDUKCIONÍ TITRACE

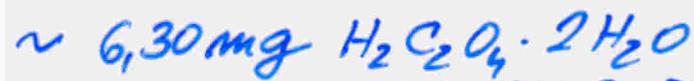
A) MANGANOMETRIE



Titrace bez indikátoru ($2 \times 10^{-6}\text{M}$ roztok KMnO₄, mazag)

Odměrný \ominus KMnO₄: 0,02M; rozklad: $\text{O}_2 + \text{MnO}_2$

Standardizace na $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$



0,5 - 0,6 g $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 100\text{ml}$
 20 ml + 10 ml 4M H₂SO₄, KMnO₄ titrace, nejdříve
 1 ml KMnO₄, zahřát na 60°C, odbarvení, titrace do
 bodu ekvivalence

Stanovení Fe²⁺ a Fe³⁺-soli

Fe²⁺ v prostředí H₂SO₄ + H₃PO₄
 a) redukce Fe³⁺ na Fe²⁺:

a) v Jonesově reduktoru: amalgam. Zn



b) chloridem cinatym



na obecně Sn²⁺ se odstraní:

