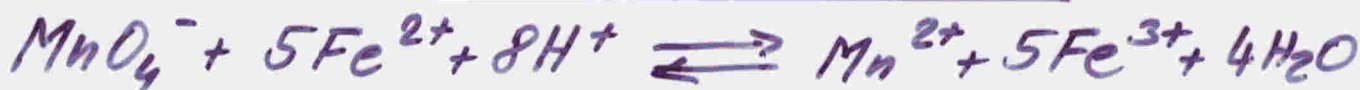
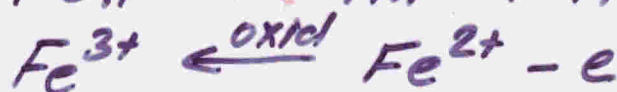
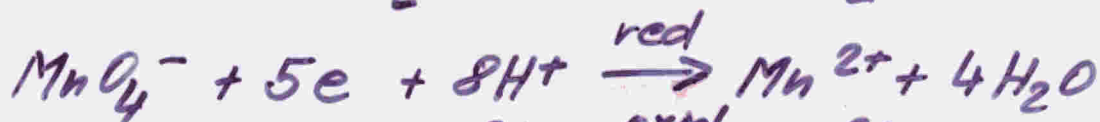


OXIDAČNĚ REDUKČNÍ TITRACE

- čím snáze se látka oxiduje (čím má menší afinitu k elektronům) tím silněji působí jako redukovadlo.
- Oxidační činidlo je tím silnější, čím snáze se redukuje



oxidačně-redukční pár (redoxní pár)

relativní: NO_2^- jako oxidovadlo s I^-

H^- jako redukovadlo s MnO_4^-

Redukční potenciál

Je to potenciál elektrody z netečného kovu (Pt) ponořené do roztoku obsahujícího redoxní pár Ox/Red. Mezi elektrodou a roztokem - napětí - elektroda se nabije na urč. potenciál elektrody uvolněnými z látky o nižším oxidačním stupni \Rightarrow redukční (elektrodový) potenciál

- Potenciál je tím zápornější, čím větší je tendence redukované formy látky Red odštěpovat elektrony, t.j. čím je látka silnějším redukovadlem.