

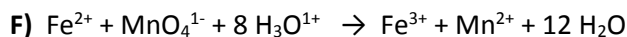
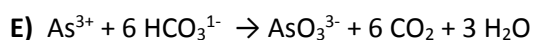
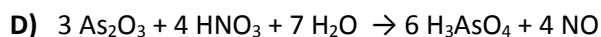
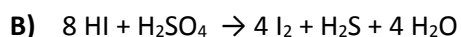
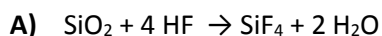


PRACOVNÍ LIST

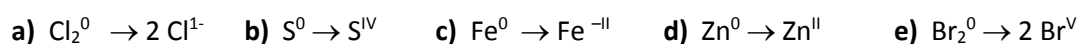
REDOXNÍ DĚJ -

ZADÁNÍ

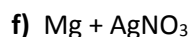
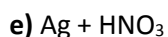
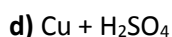
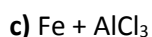
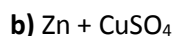
1. Rozhodněte, který z daných dějů je redoxní - určete dílčí reakce a jedno z činidel



2. Označte děje, které skutečně probíhají a zdůvodněte



3. Rozhodněte, zda budou probíhat reakce, svá rozhodnutí prokažte





4. Doplňte směr probíhající reakce

- a) $\text{NaI} + \text{Cu}$ $\text{CuI} + \text{Na}$
- b) $\text{Mg} + \text{CuCl}_2$ $\text{MgCl}_2 + \text{Cu}$
- c) $6 \text{H}^+ + 2\text{Al}^0$ $2 \text{Al}^{3+} + 3 \text{H}_2$
- d) $2\text{Ag} + \text{FeSO}_4$ $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}$
- e) $\text{Zn} + \text{PbSO}_4$ $\text{ZnSO}_4 + \text{Pb}$
- f) $\text{Pb}^{2+} + 2 \text{Ag}^0$ $2 \text{Ag}^+ + \text{Pb}^0$
- g) $\text{Cu}^{2+} + \text{Zn}^0$ $\text{Zn}^{2+} + \text{Cu}^0$

5. Zapište schéma elektrolýzy , zdůvodněte rozdíl podoby elektrolytu

- a) vodného roztoku fluoridu nikelnatého
b) taveniny chloridu draselného