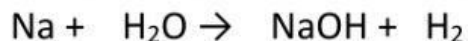
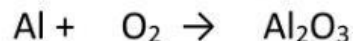


TEST Elektrochemie

1. Vyrovněj rovnice. Zapiš značkami prvky, které se oxidovaly či redukovaly. Zapiš počty přenesených elektronů (po vyrovnaní rovnice). (19)

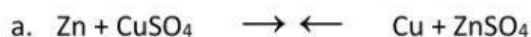


že se oxidoval, to znamená, elektronů
že se redukoval, to znamená, elektronů

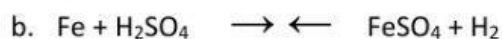


že se oxidoval, to znamená, elektronů
že se redukoval, to znamená, elektronů

2. Redukční činidlo je látka, která sama sebe a jinou látku ,
tedy jiné látky elektrony. (3)
3. Na základě řady reaktivity kovů rozhodni, jak bude reakce probíhat. (vyber správnou šipku) (2)



Na Ca Mg Al Zn Fe Pb H Cu Ag Au Hg Pt



4. Označ ušlechtilé kovy: měď hořčík rtuť zlato železo hliník

5. Spoj: (4)

článek	zařízení, které může poskytovat i spotřebovávat elektrickou energii
akumulátor	kov ponořený do roztoku své soli
elektrolýza	zařízení, které díky chemické reakci poskytuje elektrickou energii
elektroda	děj, při kterém běží chemická reakce díky energii zvenčí (elektrickému proudu)

6. Vypočítej potenciál článku složeného ze Zn a Cu elektrody ponořených do roztoků svých solí o jednotkové koncentraci. (2)

$$E^0 (\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,763 \text{ V}$$

$$E^0 (\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = +0,337 \text{ V}$$

7. Do obrázku zakresli ionty (nezapomeň na náboje), označ elektrody. Jedná se o elektrolýzu jodidu zinečnatého. (6)

8. Využití elektrolýzy: (2)

9. Při elektrolýze musí obvodem procházet proud. (1)

