

TEST Elektrochemie

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

$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$ <p>že se oxidoval, to znamená, elektronů</p> <p>že se redukoval, to znamená, elektronů</p>		$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ <p>že se oxidoval, to znamená, elektronů</p> <p>že se redukoval, to znamená, elektronů</p>
--	--	---

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)



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. Korozi způsobuje nebo podporuje: (2)

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

8. Které látky tvoří vsázku do vysoké pece? (3)

9. Doplň a vyrovnaj rovnice dějů probíhajících ve vysoké peci (6)

