

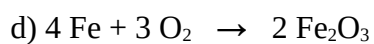
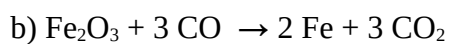
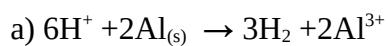
Kemi 1 Redox prov

Namn: _____

1. Ange oxidationstalen för de olika atomslagen i ([1] per st.)

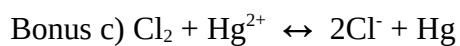
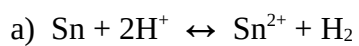


2. Vilket atomslag oxideras och vilket reduceras? (behöver inte ange oxidationstalen)

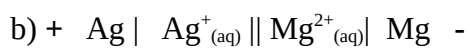
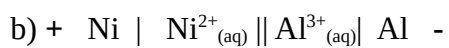
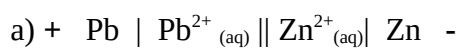


3. Balansera både i sur och basisk lösning $\text{Zn} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{N}_2\text{O}$

4. Åt vilket håll ska dessa reaktioner gå?



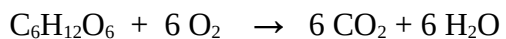
5. Rita dessa galvaniska element.



6. Ett galvaniskt element är byggd med syre och kalcium.

- a) Skrev halvreaktionerna.
- b) Skrev elementprocessen.
- c) Beräkna emk

7. Cellandning är en process där glykos ($C_6H_{12}O_6$) reagerar med syre enligt följande reaktion.



Utifrån det påstår någon att glykos är en god reduktionsmedel. Är det sant? Förklara varför.

8. Ett påhittad grundämne, jesusium (J), kan tappa bort 3 elektroner. Dess normalpotential är 1.15.

a) Skrev halvreaktionen som det skulle stå på tabellen.

b) Är $J_{(s)}$ en god reduktionsmedel? Varför?

Bonus c) Kom på ett galvaniskt element med jesusium och en valfri metall, skrev elementprocessen och beräkna emk.