

واجب منزلي

تطبيق

- يمكن للمغنيزيوم أن يتأكسد مشكلا شوارد المغنيزيوم Mg^{2+} وراسب ماءات المغنيزيوم $Mg(OH)_2$
- ارسم مخطط بوربيه للمغنيزيوم معتبرا أن التركيز العملي لشوارد Mg^{2+} يساوي 10^{-2} mol/L
 - حدد المعادلات المتعلقة بكل حد فاصل بين العناصر
 - أضف على هذا الرسم التخطيطي مخطط بوربي للماء والمرتبب بالخطوط الحدودية المتعلقة ب H_2O/H_2 و H_2O / O_2
 - ما هي الأنواع المستقرة والغير مستقرة من الناحية الديناميكية الحرارية في الماء؟

المعطيات

$$E_{Mg^{2+}/Mg}^{\circ} = -2.37 \text{ V/ENH} \quad -$$
$$E_{Mg(OH)_2/Mg}^{\circ} = -2.69 \text{ V/ENH} \quad -$$
$$K_s (Mg(OH)_2) = 10^{-11} \quad -$$
$$E_{H^+/H_2}^{\circ} = 0 \text{ V/ENH} \quad -$$
$$E_{H_2O/O_2}^{\circ} = 1.23 \text{ V/ENH} \quad -$$