

التمرين 9

www.pc-lycee.com

في نصف لتر من محلول مائي لكلورور النحاس II ، نغمر صفيحة قصدير Sn . بعد مدة يفقد المحلول لونه و تتوضع طبقة حمراء على الصفيحة. في نفس الوقت، تفقد الصفيحة 55 mg من القصدير.

1- ما كتلة النحاس المتكون ؟

2- ما هي قيمة التركيز البدئي لمحلول كلورور النحاس II ؟

نعتي المزوجة $Sn^{2+}(aq) / Sn(s)$.

$M(Sn)=119,0 \text{ g/mol}$

نعتي : $M(Cu)= 63,5 \text{ g/mol}$

Mohammed Sabhi

www.pc-lycee.com