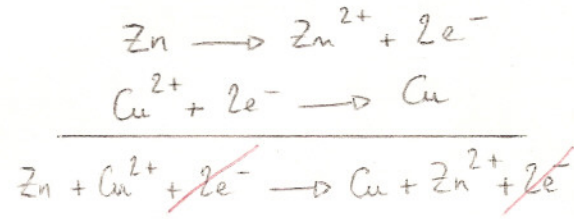
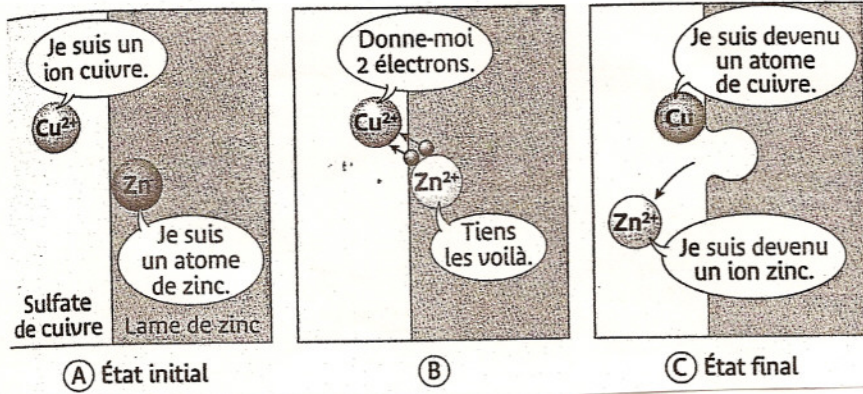


Donc pendant cette transformation, les ions Cu^{2+} se sont transformés en Cu métal et le Zn métal s'est transformé en ions Zn^{2+} .

L'équation de cette réaction s'écrit donc: $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Cu}$

Rq: il y a eu un échange de deux électrons entre les atomes de zinc et les ions cuivriques

Hors programme: ← les équations



Cette transformation a produit de la chaleur, ce que l'on peut résumer par le schéma suivant, car chaque espèce chimique a son énergie propre appelée énergie chimique:

Energie chimique des réactifs → Energie chimique des produits + Energie thermique

II-Application à la pile cuivre / zinc:



Fig. 1

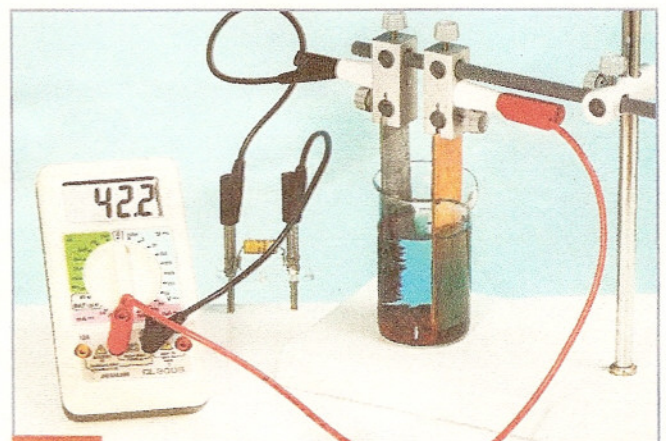
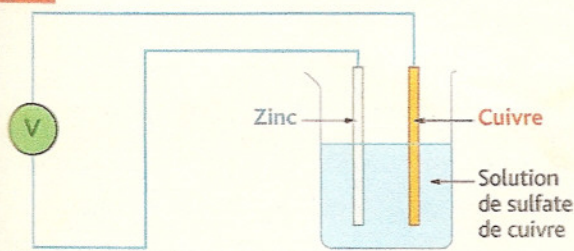
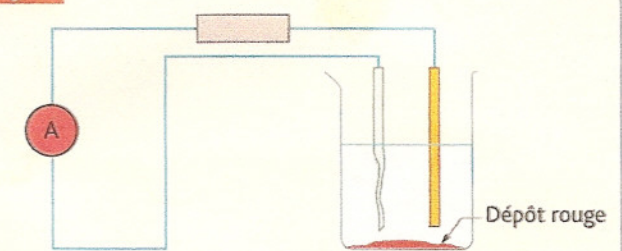


Fig. 2



Du Zn disparaît, du Cu apparaît.
 (Même chose que pour l'expérience précédente).