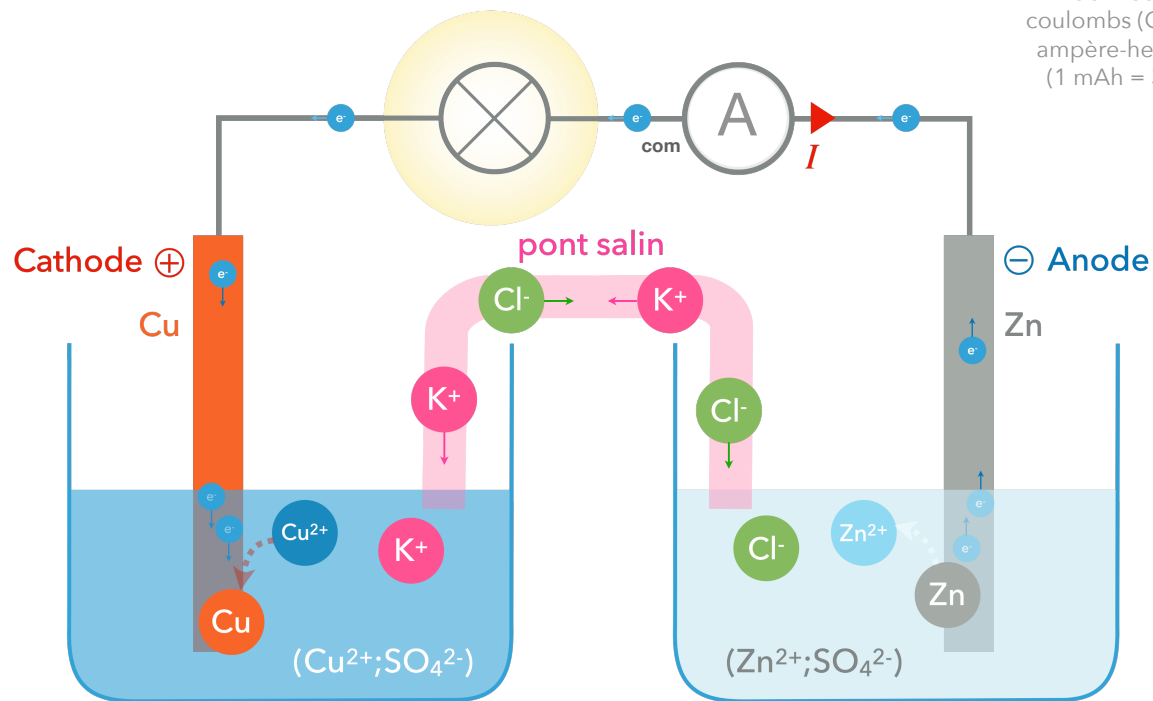
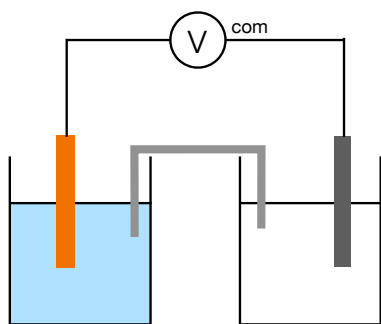


tension à vide



donnée en  
coulombs (C) ou en  
ampère-heure Ah  
(1 mAh = 3,6 C)

**capacité  
électrique  $Q$**

quantité max  
d'électrons  
transférés (en mol)  
en C

nombre  
d'Avogadro  
(en mol<sup>-1</sup>)

charge  
élémentaire  
(en C)

$$Q = n(e)_{\max} \times N_A \times e$$

$$= n(e)_{\max} \times \mathcal{F}$$

constante  
de Faraday  
en C·mol<sup>-1</sup>

$$Q = I \times \Delta t_{\max}$$

intensité  
en A

en s si  $Q$  en C  
ou en h si  $Q$   
en Ah

métaux du bloc s  
= bons réducteurs