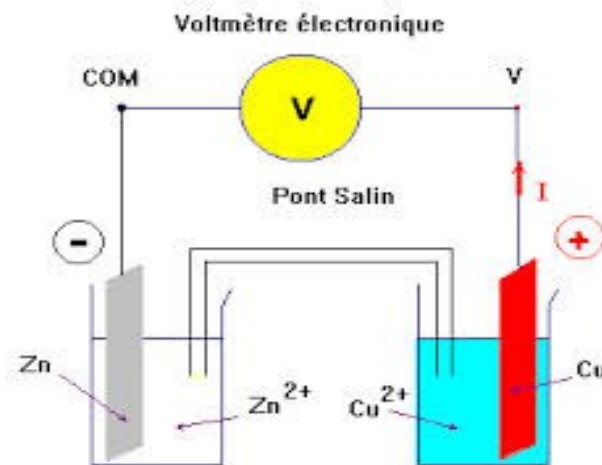


PILA ELECTROQUIMICA E ENERGIA QUIMICA

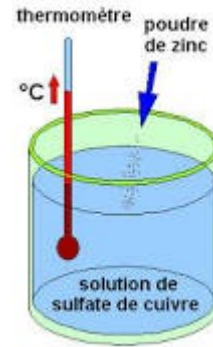
I. La pila

- Una pila electroquimica es compausada d'una lama de zinc e d'una lama de coïre. Aquestas lamas son mesas dins una solucio de sulfate de coïre.
- La tension mesurada entre las doas lamas es pas nula : aqueste ensem es **una pila electroquimica**.
- Aquela pila es dicha : coïre/zinc
- Se metem un motor entre las doas lamas , vira, donc receip de l'**energia electrica** que ven de l'**energia quimica** contenguda dins la pila. Aquela energia es deguda a la preséncia d'espècias quimicas.
- Donc una pila electroquimica es una **sèrva d'energia quimica**.



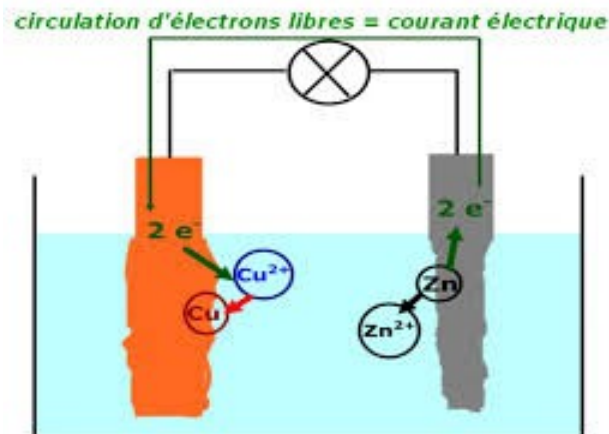
II. Transformacion quimica

- Se las espècias quimicas d'una pila coïre.zinc (sulfate de coïre e zinc) son mesas en contact, la color blava de la solucio es mens densa e un despaus roja se forma : de ions coïre(II) son estats consumits e del metal coïre es estat format.
- Donc i a agut una **transformacion quimica**.
- Una pila electroquimica conten de **reactius**. L'energia quimica realizada dins una pila ven d'una **transformacion quimica**.



III. Durada d'una pila electroquimica

- Un motor brancat a las bòrnas d'una pila electroquimica coïre/zinc finis que s'aresta : disèm que la pila es **usada**.
- Pendant la transformacion quimica que se passa dins la pila, la solucion blava de sulfate de coïre se descolora e la lama de zinc es rognhada : la cosomacion dels dos **reactius** (ions coïre II e metal zinc entraïna la **deterioracion** de la pila.



IV. La pila convertis de l'energia

- Quand las espècias quimicas d'una pila coïre/zinc (sulfate de coïre) son mesas en contact, la **temperatura** de la mescla **augmenta**.
- L'energia quimica dels reactius es **convertida** un pauc en energia termica.
- Dins lo cas d'una pila coïre/zinc, l'**energia quimica** dels reactius es **convertida** un pauc en **energia termica** (energia perduda) e en **energia electrica** (energia utila).

