

Le Gallium



Le tableau périodique

- Le gallium est un métal de la famille des métaux pauvres, comme le plomb, l'étain, l'aluminium, ou le mercure. Il a le numéro atomique 31, il a donc 31 protons et 31 électrons, son symbole atomique est Ga.



La découverte

- D'abord prédit par Mendeleïev, il est ensuite découvert en 1875 et étudié par le chimiste français Paul-Émile Lecoq de Boisbaudran.



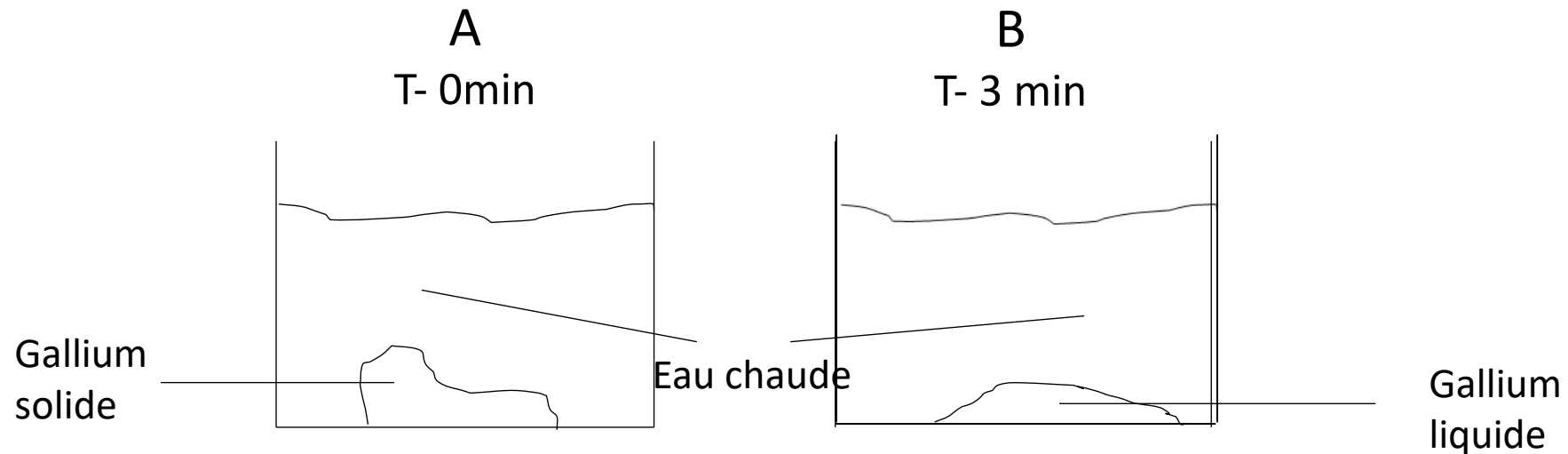
Les propriétés

- Le gallium, étant un métal pauvre, est assez fragile, et se brise facilement, son point de fusion est de $29,76\text{ }^{\circ}\text{C}$, il peut donc être fondu dans de l'eau chaude. Il est corrosif pour la plupart des métaux, en s'infiltrant dans le réseau métallique, rendant des métaux comme l'aluminium très fragile en fusionnant avec.



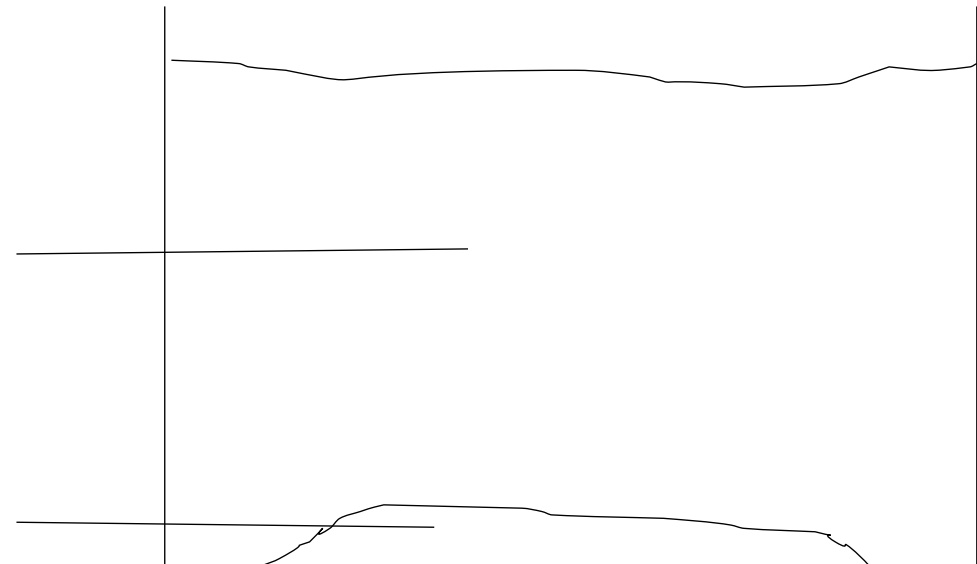
Expérience: faire fusionner du gallium

- Problématique: Le gallium fond-il rapidement ?
- Hypothèse: oui 😊
- Expérience: placer du gallium dans de l'eau chaude:
- Matériel: des gants en plastique, un verre, de l'eau chaude, du gallium solide



Résultat de l'expérience

- A T- 3minutes, le gallium à fondu et est devenu liquide. Au début, seulement une partie du gallium a fondu, puis tout le gallium, mon expérience est concluante.
- Conclusion: le gallium fond rapidement .



Images de l'expérience:

