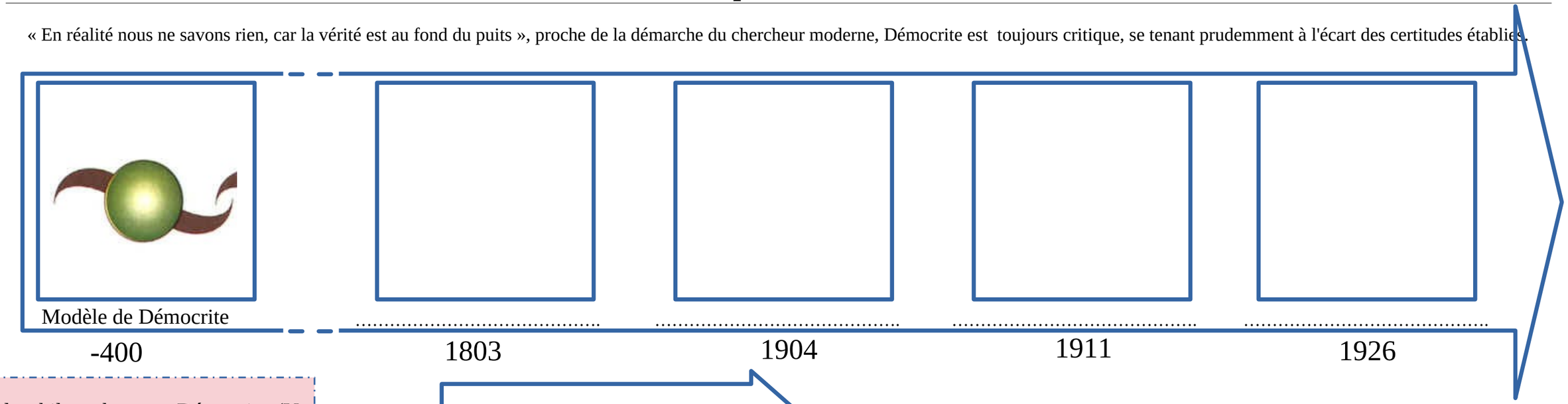
Histoire de la représentation de l'atome

« En réalité nous ne savons rien, car la vérité est au fond du puits », proche de la démarche du chercheur moderne, Démocrite est toujours critique, se tenant prudemment à l'écart des certitudes établies.



Pour le philosophe grec Démocrite (Ve siècle av. J.-C.), la matière n'est pas infiniment divisible et repose sur deux principes fondamentaux :

- Les atomes (atomos) : ce sont des particules infiniment petites, invisibles, éternelles, immuables et insécables.

- Le vide : un espace infini dans lequel les atomes se déplacent, entrent en collision et s'assemblent.

Découverte d'une particule chargée ……., expulsée des atomes, que l'on nommera ……...

Découverte d'une forte concentration en charge …….. qui dévie les particules alpha (+). C'est le …… situé au centre des ……..

Les électrons autour du noyau peuvent se comporter comme des ……. et donc être décrite mathématiquement.

Pourquoi la représentation de la structure de l'atome a évolué au fil des ans ?

……

……..