Imaginez que vous êtes en train de préparer un projet avec votre ami. Vous avez trouvé un texte très intéressant et vous voulez le lire à votre ami. Vous avez 1 mn 30 pour lire ce texte en silence, puis 1 mn 30 pour le lire à haute voix.

Un atome est constitué presque entièrement de vide. La grande majorité d'un atome est vide. Pour obtenir les choses en perspective, imaginez un atome de la taille d'un stade de sport international. Les électrons sont à droite au sommet des stands, chacun plus petit qu'une tête d'épingle. Le noyau de l'atome est sur le point central de la hauteur, et est de la taille d'un pois. Pendant de nombreux siècles, les atomes, qui étaient tout à fait théorique, ont été pensé pour être les unités les plus petites possibles de la matière, d'où le mot, qui signifie "ne peut être coupé" en grec.

Puis l'électron a été découvert. L'atome a été divisé en neutrons découvert en 1932. Ce n'était nullement la fin de la question. Ces unités encore plus minuscules, appelées quarks, ont donnés des noms comme étrangeté et charme et ne sont pas différentes formes et tailles, mais saveurs. Quelle que soit la matière, personne ne semblait en mesure d'aller au fond de celui-ci.