

Activité documentaire

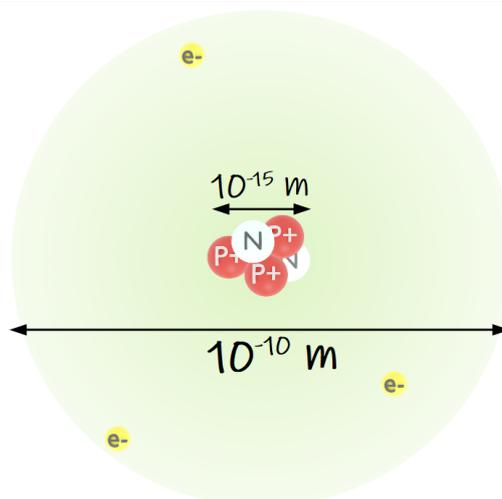
La grande histoire des petits atomes

	<p>Document 1 Nom : électron Date de découverte : 1897 Charge : $\approx -1,602 \times 10^{-19}$ C Masse : $\approx 9,11 \times 10^{-31}$ kg Diamètre : $\approx 10^{-22}$ m</p>
---	---

<p>Document 2 Nom : proton Date de découverte : 1919 Charge : $\approx +1,602 \times 10^{-19}$ C Masse : $\approx 1,67 \times 10^{-27}$ kg Diamètre : $\approx 10^{-15}$ m</p>	
---	---

	<p>Document 3 Nom : neutron Date de découverte : 1932 Charge : 0 C Masse : $\approx 1,68 \times 10^{-27}$ kg Diamètre : $\approx 10^{-15}$ m</p>
--	--

Document 4 :



Questions :

- 1) A quelle époque se situent ces découvertes ?
- 2) Quelle est la taille d'un noyau d'atome ?
- 3) Quelle est la taille d'un électron ?
- 4) Quelle est la taille d'un atome ?
- 5) Pourquoi dit-on que l'atome a une structure « lacunaire » ? (définition de *lacunaire* : qui présente des trous, des manques, qui est incomplet.)