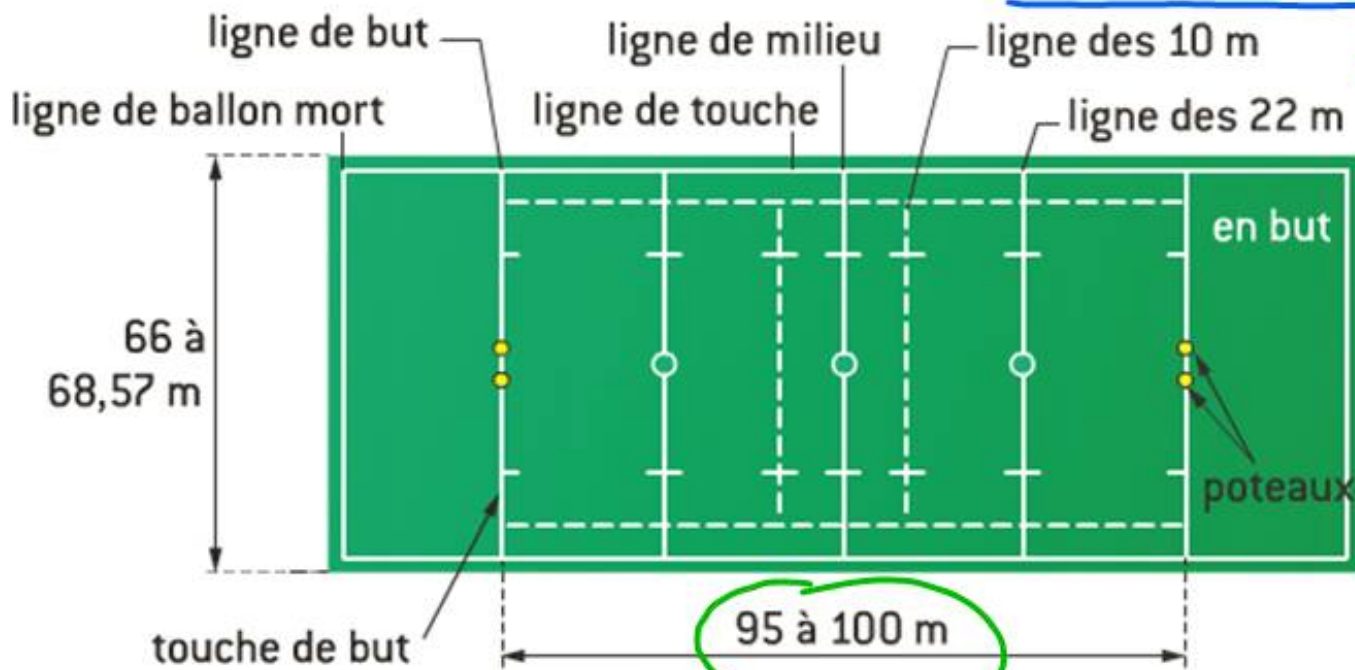


# 10 Un atome... dans le rugby



Réalité :

$\times 25000$   
noyau  $\rightarrow$  atome

simulation

noyau  $\rightarrow$  atome

4 mm  $\xrightarrow{\times 25000}$

atome

$4 \times 25000$

100 000 mm

soit 100 m  
de but

On représente le noyau d'atome d'hydrogène en l'agrandissant jusqu'à ce qu'il ait la taille d'une bille de diamètre 4 mm. Le diamètre moyen du noyau de l'atome d'hydrogène est 25 000 fois plus petit que le diamètre de cet atome qui ne possède qu'un seul électron.

En supposant que le noyau de cet atome soit situé au centre d'un terrain de rugby, où l'électron serait-il situé sur le terrain ?

Les bords de l'atome seraient sur les lignes