

## SITUATION 2

L'atome d'hydrogène ( $Z = 1 : 1s^1$ ) peut former une seule liaison covalente et ne possède pas de doublet non liant. L'atome d'oxygène ( $Z = 8 : 1s^2 2s^2 2p^4$ ) peut former deux liaisons covalentes et possède deux doublets non liants.

Un **ion hydrogène**  $H^+$  est un atome qui a perdu son unique électron, il ne possède pas de doublet d'électrons. On dit qu'il a une lacune électronique, qui est représentée par le rectangle vide.



Dans l'**ion oxonium**  $H_3O^+$ , un des doublets non liants de l'oxygène s'est transformé en doublet liant. L'oxygène a donc perdu un électron, de charge négative, il porte donc une charge positive.

