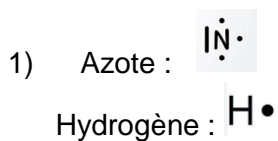
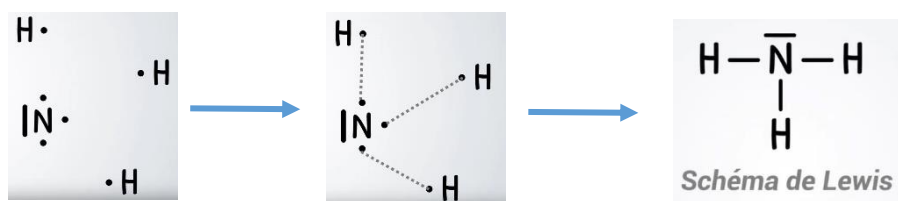


## CORRECTION - Activité n°1 – PHOSPHORE



- 2) Chaque point de chaque atome va s'associer avec un point d'un autre atome, ils se prêtent mutuellement un électron pour former une liaison covalente appelé aussi doublet non liant.



- 3) Quand on passe de la molécule d'ammonium à l'ion ammoniac, on va rajouter un atome d'hydrogène à la molécule et enlever un électron. Sachant que les atomes d'hydrogène n'ont qu'un seul électron, ils en ont besoin pour former une liaison covalente. Ce sera donc l'atome d'azote qui va perdre un électron. Un de ses deux doublets non liant est alors cassé, l'électron libre va s'associer avec l'électron de l'atome d'hydrogène. Comme c'est l'atome d'azote qui a perdu un électron, on lui place le signe + à côté.

