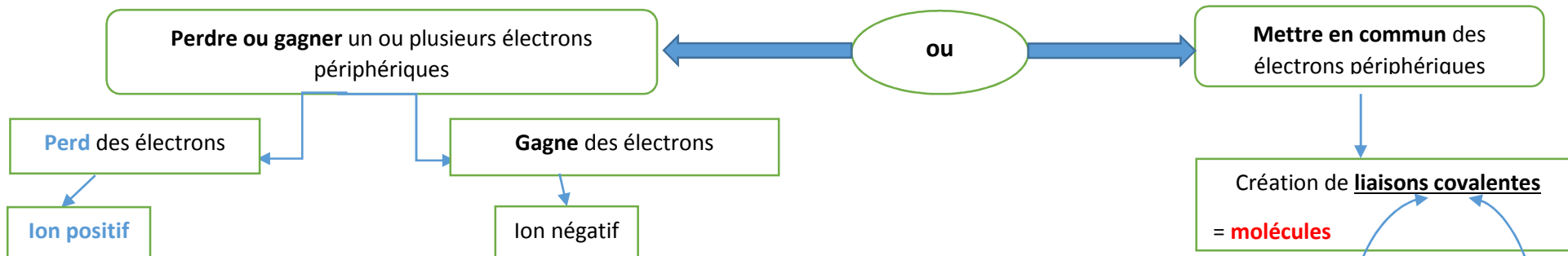




A retenir : la règle de l'octet et du duet

Au cours d'une transformation chimique, les atomes cherchent à obtenir la structure électronique du gaz rare le plus proche. Pour cela ils vont :



Exemples :

<p>Ion sodium</p> <p>23 Na 11</p> <p>11 électrons - 11 protons + 12 neutrons 0</p> <p>charge totale = 11 (-) + 11 (+) = 0</p>  <p>dernière couche</p>	<p>L'atome perd l'électron périphérique. Cela donne :</p> <p>Na^+</p>	<p>Ion chlorure</p>	<p>dihydrogène</p> 
<p>Ion aluminium</p>	<p>Ion oxygène</p>	<p>eau</p>	
<p>Ion hydrogène</p>	<p>Ion phosphore</p>	<p>Dioxyde de carbone</p>	