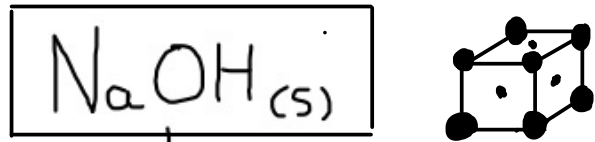


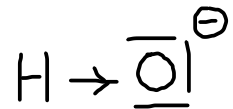
L'Hydroxyde de sodium

Solide cristallin :  $(\text{Na}^+, \text{HO}^-)_{(s)}$   $\xrightarrow{\text{totale}}$

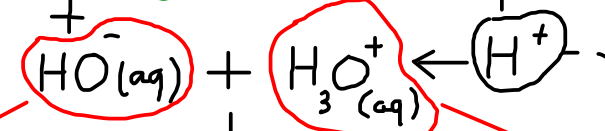
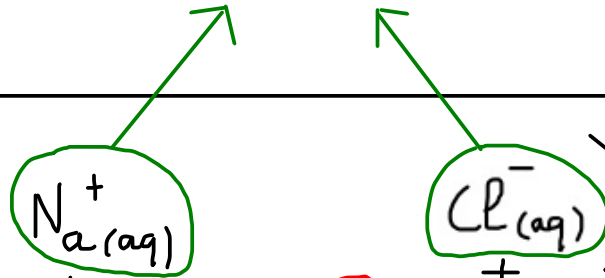
solubilit      20  C : 1090 g.L<sup>-1</sup>  
(tr  s soluble)

ion hydroxyde

base la plus forte dans l'eau :  $\text{H}_2\text{O}/\text{HO}^-$   
 $\text{pK}_a = 14$

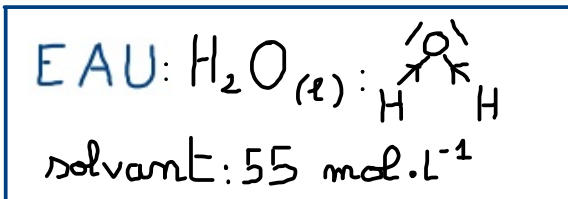
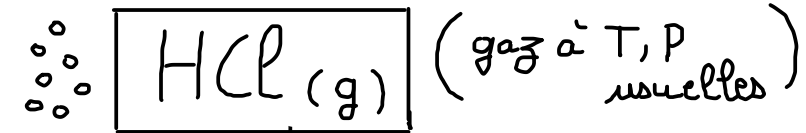


    $\text{NaOH}_{(s)} \xrightarrow{\text{eau}}$  on a obtenu  
une solution aqueuse d'hydroxyde de sodium  
ou de la "soude".

ions spectateurs

totale :  $K = \frac{1}{K_e} = 10^{14} \gg 1$   
(   25  C)  
 $2 \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

soluté :  $[\ ] \lesssim 0,1 - 1 \text{ mol.L}^{-1}$

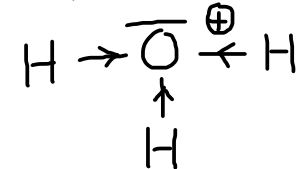
Le chlorure d'hydrogène

totale  $\text{H} \rightarrow \text{Cl}^-$  : molécule covalente polaire

solubilité à 20  C : 790 g.L<sup>-1</sup>

ion hydronium ou oxonium

$\text{H}_3\text{O}^+/\text{H}_2\text{O}$  : acide le plus fort dans l'eau  
 $\text{pK}_a = 0$



    $\text{HCl}_{(g)} \xrightarrow{\text{eau}}$  on a obtenu  
une solution aqueuse d'acide chlorhydrique.

Note :  $\text{H}^+$  n'existe pas en l'état dans l'eau, il se combine avec l'eau :  $\text{H}^+_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+_{(aq)}$

Par abus de langage, on note  $\text{H}_3\text{O}^+_{(aq)}$  simplement  $\text{H}^+_{(aq)}$  surtout en oxydoréduction!  
(souvent)