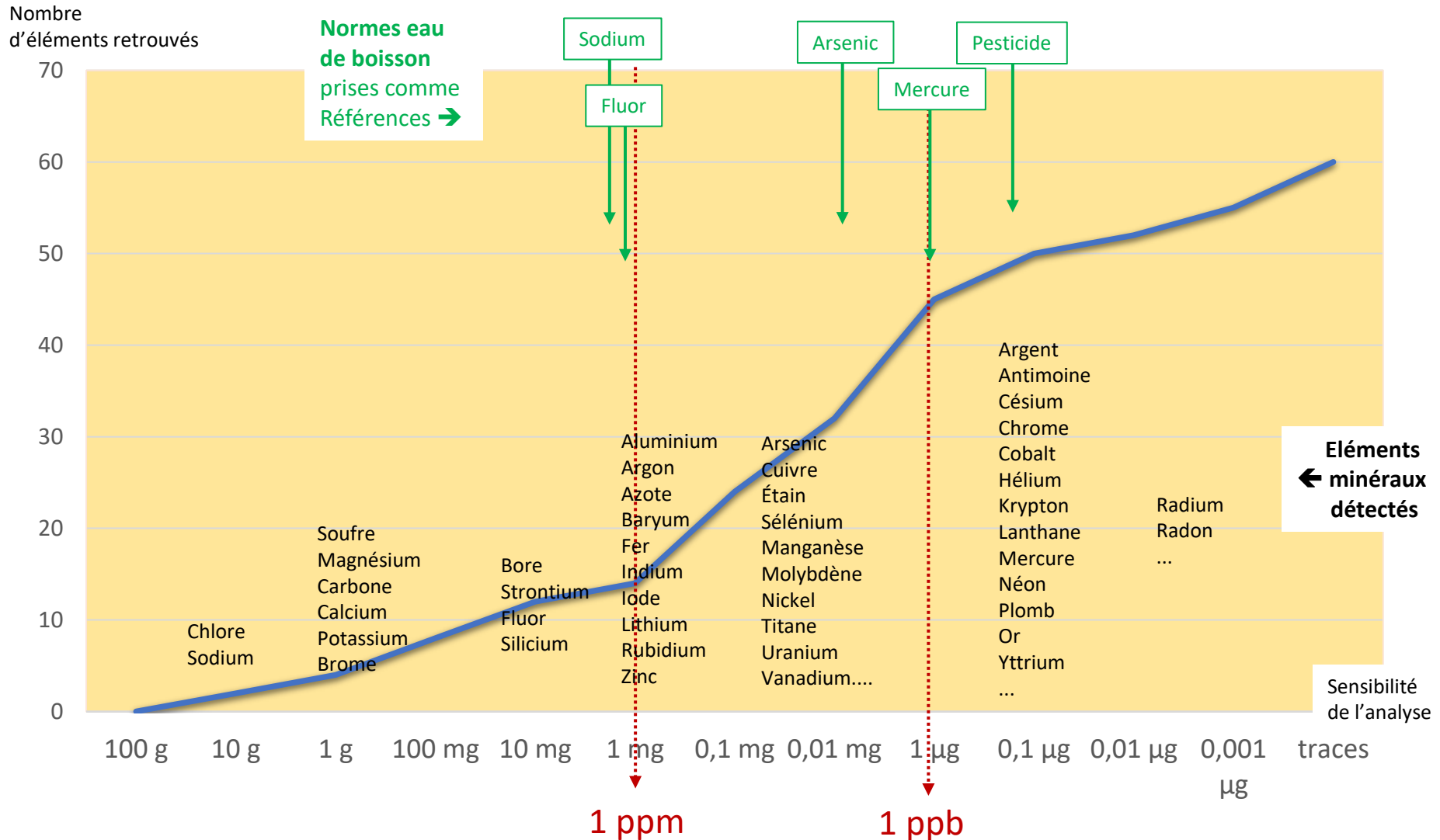


# Les minéraux naturellement présents dans l'eau de mer

## Nombre d'éléments retrouvés selon la sensibilité des méthodes d'analyse



Source : Wikipédia et publications diverses

## Opinion répandue...

*« L'eau de boisson est « bourrée » de substances nocives qui, introduites par l'homme dans le milieu naturel, se retrouvent finalement dans nos verres. »*

## Notre analyse

*« L'eau douce en bouteille que nous consommons quotidiennement contient une proportion variable de substances dissoutes. Les moins minéralisées contiennent moins de 100 mg/L de sels totaux, les plus chargées dépassent 1000 mg/L, voire 2000 mg/L.*

*L'eau salée des océans contient en moyenne 35000 mg/L de substances minérales. Son analyse permet ainsi de quantifier plus de 90 éléments chimiques naturels parmi lesquels des sels (chlorures  $\text{Cl}^-$ , sulfates  $\text{SO}_4^{2-}$ ...) et des ions (sodium  $\text{Na}^+$ , magnésium  $\text{Mg}^{++}$ ...). Certains de ces minéraux se trouvent dans l'eau de mer à des concentrations très supérieures à celle qui est admise pour l'eau de boisson. C'est bien sûr le cas du sodium, c'est aussi le cas de l'arsenic ou du fluor par exemple.*

*Si l'on compare la concentration de certains minéraux naturels mineurs présents dans l'eau de mer avec la norme de qualité la plus basse des eaux de boisson (pesticide : 0,1  $\mu\text{g/L}$ ), on constate que des éléments comme le titane, le vanadium ou l'uranium dépassent ordinairement cette concentration. Le césium, l'argent et même l'or sont détectés à des concentrations voisines ou supérieures à 0,1  $\mu\text{g/L}$  ! »*