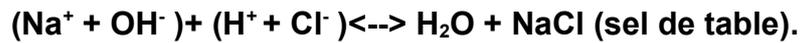


Réaction entre la soude et l'acide chlorhydrique

La **soude** caustique, base dont la formule chimique est **NaOH**, neutralise un déversement d'**acide chlorhydrique**, **acide** dont la formule chimique est **HCl**.

La **réaction** globale est la suivante:



Laboratoire de chimie

L'hydroxyde de sodium

Sa formule chimique est **NaOH**. C'est l'un des alcalis les plus répandus, également connu sous le nom de soude caustique.

Propriétés physiques



Il se présente sous la forme d'une poudre solide blanche ou légèrement jaunâtre. Hygroscopique, il corrode de nombreux matériaux et substances organiques, y compris le papier, la peau, et même certains métaux. Il se dissout dans l'eau, ainsi que dans les alcools éthylique et méthylique.

L'acide chlorhydrique

Sa formule chimique est **HCl**. Il s'agit d'un hydracide minéral fort et monobasique.

Propriétés physiques



Incolore et transparent, c'est un liquide caustique qui se diffuse dans l'air. Sa concentration maximale à 20 °C est de 38 %, avec une densité de solution de 1,19 g/cm³. L'acide fortement concentré provoque des brûlures sévères s'il touche la peau, les muqueuses ou les yeux, mais est présent dans l'estomac humain à une concentration d'environ 0,5%.

Détermination du type de réaction chimique entre l'acide chlorhydrique et l'hydroxyde de sodium

1. D'après le nombre et l'état des réactifs et des produits résultants, il s'agit d'une réaction d'échange. En d'autres termes, le nombre de substances entrant dans la réaction est égal au nombre de substances résultant de la réaction. Il s'est produit un simple échange d'ions. Pour clarifier, écrivons notre équation de réaction sous forme ionique:



Dans le cadre de notre histoire, les mariés ont échangé leurs biens personnels : ce qui est à moi est à toi. Ici, vous pouvez en savoir plus sur cette dot.

2. D'après le type de substances en interaction, il s'agit d'une réaction de neutralisation.



3. D'après l'état physique des substances, cette réaction est homogène. Les substances entrant dans la réaction se trouvent dans un état physique identique – un état liquide identique.

4. D'après le sens du déroulement de la réaction, elle est irréversible. La réaction se poursuit jusqu'à la fin, jusqu'à ce que toutes les substances réactives soient complètement consommées.

5. D'après l'effet thermique, elle est exothermique. En d'autres termes, la cérémonie de mariage s'est déroulée dans une atmosphère chaleureuse, amicale et affectueuse. La réaction s'accompagne d'un effet thermique, et la quantité de chaleur dégagée est de **57,3kJ/mol**.

6. La réaction n'est pas une réaction d'oxydoréduction : les états d'oxydation des atomes ne se sont pas modifiés au cours de la réaction.

