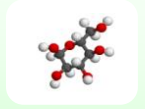


## Ch 3 Identification des ions – Activités Livre



Activités page 140-141 du livresclaire.fr - Correction

### Activité page 140 : Des composés ioniques qui soignent

1- Dans les documents on nous parle de :

- l'ion sodium  $\text{Na}^+$ , un cation
- l'ion ferrique  $\text{Fe}^{3+}$ , un cation
- l'ion chlorure  $\text{Cl}^-$ , un anion

2- a - On trouve un ion sodium pour un ion chlorure. D'après sa formule, le chlorure de sodium est composé d'un ion sodium par l'ion chlorure présent.

b- Le mélange des deux ions n'est pas chargé : il est neutre

c- La charge du cation est trois fois plus grande

d- Pour obtenir un composé neutre, le chlorure ferrique doit contenir trois fois plus d'ions chlorures que d'ions ferriques.

3- ( $\text{Fe}^{3+} + 3 \text{Cl}^-$ ) est la formule du chlorure ferrique

### Activité page 141 : Une peau nette mais pas neutre

L'introduction donne le critère de choix du produit de soin : il doit être légèrement acide.

Jeanne doit utiliser un produit légèrement acide. D'après le doc 2, il s'agit d'un produit qui doit contenir plus d'ions  $\text{H}^+$  que d'ions  $\text{HO}^-$

La prédominance des ions hydrogènes dans le produit de soin que Jeanne doit choisir rendra son pH inférieur à 7.

La mesure du pH du fluide zéro bouton donne une valeur de 8, caractéristique d'un produit basique, il ne conviendra donc pas à Jeanne.

L'étiquette du produit Peau Nette que l'on peut voir sur le doc 1 indique qu'il est neutre donc le pH est égal à 7. Il ne conviendra donc pas non plus.

D'après le document 4, l'eau savonneuse est excédentaire en ions hydroxyde. D'après le document 2, son pH est donc supérieur à 7. Le savon dermatologique n'est pas non plus adapté à Jeanne.

D'après le document 3, la lotion Belle Peau est légèrement acide puisque son pH est de 5,5. Il est inférieur à 7 mais en reste assez proche. Cette lotion conviendra donc à la peau de Jeanne.