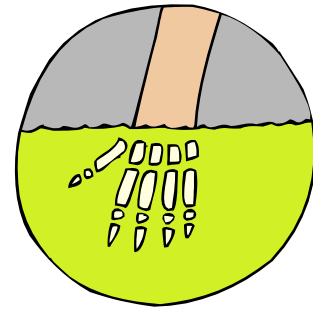




# NOTION DE pH



On utilise des batteries contenant des solutions d'acide chlorhydrique pour les installations solaires.



1) On dispose de deux solutions d'acide chlorhydrique dont les pH valent respectivement 2 et 4,5. Quelle est la solution la plus acide? Pourquoi ?

.....  
.....  
.....

2) **Citer** deux méthodes permettant de déterminer le pH d'une solution aqueuse.

.....  
.....

3) **Citer** le danger lié à la manipulation des solutions d'acide chlorhydrique concentrées.

.....  
.....  
.....

4) Que faire si on reçoit de l'acide chlorhydrique sur les mains ?

.....  
.....  
.....

5) **Donner** le nom et la formule de l'ion responsable de l'acidité des solutions aqueuses.

.....  
.....

6) L'acide chlorhydrique contient des ions chlorures, quel est le test d'identification des ions chlorures ? **Préciser** le résultat de ce test.

.....  
.....

7) Parfois lors de la charge des batteries il se forme un gaz : le dihydrogène. Comment identifie-t-on ce gaz au laboratoire ?

.....  
.....

(D'après sujet de DNB Session juin 2011)