



3) Quelle est la solution la plus acide ? Justifier (1pt)

4) Quelle est la plus basique ? Justifier (1pt)

5) Classer ces produits d'entretien du plus acide au plus basique. (1pt)

Plus acide

plus basique



<b>Produits</b>					
<b>pH</b>					

6) Que se passe-t-il si on dilue une solution d'eau de javel avec de l'eau ? Que peut-on dire alors de son pH ? (1,5pt)

**EXERCICE N°3 : (4points)**

On dispose d'un flacon d'acide chlorhydrique dilué dont le pH est égal à 2,8. on verse 3 mL de cet acide dans un tube à essai contenant de la paille de fer. lorsque le fer a totalement disparu, on mesure le pH de dans le tube à essai.

1- A – la quantité d'ions hydrogène varie-t-elle pendant la transformation chimique ? oui / non justifier ta réponse (1pts)

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

B- comment évolue le pH de la solution dans le tube, justifiez 1(pts)

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

2- A - Quelle espèce se forme a partir des atomes de fer ? (0.5pts)

.....  
.....

B - Comment peut-on mettre en évidence la présence de cette espèce chimique dans la solution ? (1pts)

.....  
.....

3- Quels sont les ions qui ne réagissent pas ? (0.5pts)

.....  
.....