

NOM :
Prénom :

Groupe n° :

Classe :
Date :

3ème : « Révisions de Chimie en salle informatique »



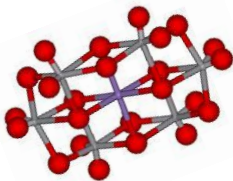
- Identifie-toi avec tes codes.

.....

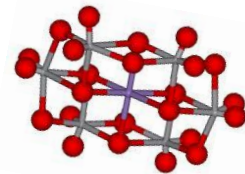
- Connecte-toi au site <http://physiquecollege.free.fr/troisieme.htm>
- Dans la colonne de gauche « Animations », va dans Chimie->12.Solutions conductrices...ou pas
- Teste les solutions et remplis le tableau ci-dessous :

Solution	Eau déminéralisée	Solution de chlorure de sodium	Eau sucrée	Solution de sulfate de cuivre	Solution de glucose
Conductrice ou isolante ?					

- Retourne sur la page précédente et va dans la colonne de droite « Exercices corrigés », va dans Chimie->27.Atomes et ions.
- Fais le questionnaire : ATTENTION tu es noté sur cette activité. Appelle le professeur pour donner ton résultat final. (Tu as le droit de recommencer plusieurs fois avant d'appeler le professeur)



.....



- Retourne dans la colonne de gauche « Animations », va dans Chimie->13. Identification des ions
- Débrouille-toi pour tester les 8 solutions. Il faut cliquer sur les flacons, la main etc...
- Lorsque tu as fait les deux tests pour chaque solution, tu dois donner ta ou tes réponses. En effet plusieurs ions peuvent être présents en même temps !
- Retourne sur la page précédente et va dans la colonne de droite « Exercices corrigés », va dans Chimie->28.Nom des ions
- Indique le nom de chaque ion à l'aide du menu déroulant. Si tu ne sais pas, cherche son nom sur Google. Pour que la recherche marche il faut taper : « ion X » par exemple « Ion HO- »
- Récapitule ces noms dans le tableau ci-dessous :

Cl ⁻	Fe ²⁺	Na ⁺	SO ₄ ²⁻	Fe ³⁺	Cu ²⁺	Al ³⁺	
NO ₃ ⁻	Zn ²⁺	HO ⁻	H ⁺	K ⁺	MnO ₄ ⁻	F ⁻	NH ₄ ⁺



- Maintenant nous allons faire des recherches sur la suite de la chimie en troisième : les acides et les bases.
- Tout d'abord, un peu de sécurité, connecte-toi au site suivant <http://www.lachimie.net/1.1.pictogrammesecu.htm>

Indique ce que représentent ces nouveaux pictogrammes :

.....

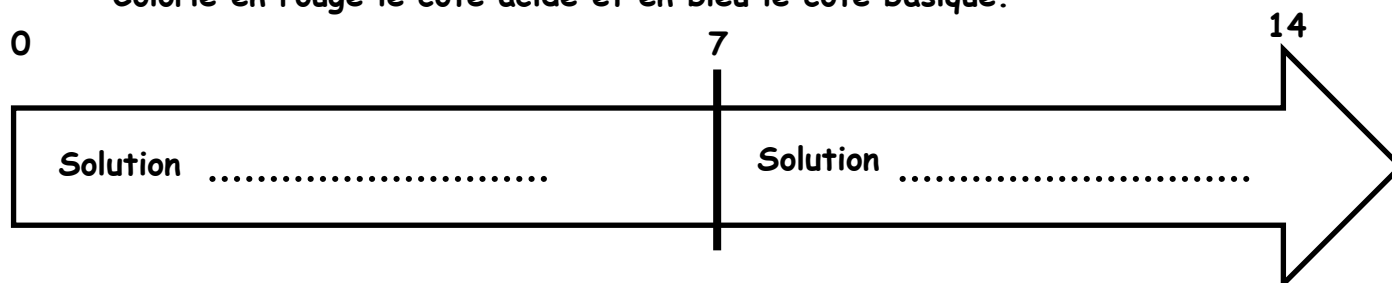
- Cherche dans Wikipédia : « potentiel hydrogène » et réponds aux questions ci-dessous.
- Quelle est l'abréviation de potentiel hydrogène ?

.....

- Complète le texte à trou suivant :

Une solution est dite si son pH est égal à 7. Si son ph est inférieur à alors la solution est basique. Au contraire, si le pH est à 7, alors la solution est acide.

- On peut récapituler cela sur une échelle de pH, complète celle-ci :
Colorie en rouge le coté acide et en bleu le coté basique.



- *Un acide est un composé chimique pouvant libérer des protons (ions H⁺) en solution aqueuse et une base un composé chimique pouvant libérer des ions hydroxydes (HO⁻) en solution aqueuse*

D'après cette phrase, quel ion est responsable de l'acidité ? Et de la basicité ?

.....
.....

Lorsqu'une solution est acide ou basique, c'est qu'un ion est en plus grande quantité par rapport à son opposé. Grâce à cette information, complète le tableau suivant :

		Ion en plus grande quantité
0 < pH < 7	acide	
= 7	neutre	
7 < pH < 14	basique	