%(ID)
Note: 17.25/20 (score total : 6/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 4 / Q. 1-3 / 100 %
Réflexion et puissance de 10

Notez votre nom et prénom et classe

. . . . . .

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte jaune kaki. Cocher la valeur du pH de cette solution.

2/2 [1] [2] [3] [4] [5] [X] [7] [8] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

2/2 [A] basique [B] neutre [X] acide

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

2/2 [A] Ca^{2+} [X] H^{+} [C] HO^{-} [D] $C\ell^{-}$ [E] Na^{+}

%(ID)
Note: 5.75/20 (score total : 2/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 1 / Q. 1-3 / 33,33 %
Réflexion et puissance de 10

Notez votre nom et prénom et classe

. . . . . .

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte jaune kaki. Cocher la valeur du pH de cette solution.

0/2 [1] [2] [3] [4] [5] [6] [7] [8] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

1/2 [A] acide [B] basique [C] neutre

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

1/2 [A] $C\ell^-$ [B] Na^+ [C] H^+ [D] HO^- [E] Ca^{2+}

%(ID)
Note: 8.5/20 (score total : 3/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 2 / Q. 1-3 / 50 %
Réflexion et puissance de 10

Notez votre nom et prénom et classe

. . . . . .

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte vert foncé. Cocher la valeur du pH de cette solution.

2/2 [1] [2] [3] [4] [5] [6] [7] [X] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

0/2 [A] neutre [●] acide [X] basique

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

1/2 [X] HO^- [B] Na^+ [●] H^+ [D] $C\ell^-$ [E] Ca^{2+}

%(ID)
Note: 8.5/20 (score total : 3/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 2 / Q. 1-3 / 50 %
Réflexion et puissance de 10

Notez votre nom et prénom et classe

. . . . . .

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte orangée. Cocher la valeur du pH de cette solution.

2/2 [1] [2] [3] [X] [5] [6] [7] [8] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

0/2 [A] neutre [●] basique [X] acide

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

1/2 [X] H^+ [B] Ca^{2+} [C] Na^+ [D] $C\ell^-$ [●] HO^-

%(ID)
Note: 8.5/20 (score total : 3/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 2 / Q. 1-3 / 50 %
Réflexion et puissance de 10

+5/1/56+

Notez votre nom et prénom et classe
.....

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte vert foncé. Cocher la valeur du pH de cette solution.

2/2 [1] [2] [3] [4] [5] [6] [7] [X] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

0/2 [●] acide [B] neutre [X] basique

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

1/2 [●] H^+ [X] HO^- [C] $C\ell^-$ [D] Na^+ [E] Ca^{2+}

%(ID)
Note: 17.25/20 (score total : 6/7)
Connaître le cours et savoir l'appliquer : 4 / Q. 1-3 / 100 %
Réflexion et puissance de 10

Notez votre nom et prénom et classe

. . . . . .

La notion de pH

Au laboratoire, on cherche à déterminer le pH d'une solution aqueuse de bicarbonate de soude à l'aide de papier pH. On dépose une goutte de cette solution sur un petit bout de papier pH. On donne :

Couleur du papier pH	Rose vif	Rouge	Rouge orangé	Orangé	Jaune ocre
Valeur du pH mesuré	1	2	3	4	5
Couleur du papier pH	Jaune kaki	Vert	Vert foncé	Bleu	Bleu foncé
Valeur du pH mesuré	6	7	8	9	10

Question 1 Le papier pH mis en contact avec la solution prend une teinte vert foncé. Cocher la valeur du pH de cette solution.

2/2 [1] [2] [3] [4] [5] [6] [7] [X] [9]

Question 2 Indiquer la nature de cette solution.

2/2 [X] basique [B] acide [C] neutre

Question 3 Indiquer, parmi les ions suivants, celui dont la présence est responsable de la nature de la solution :

2/2 [A] H^+ [X] HO^- [C] $C\ell^-$ [D] Na^+ [E] Ca^{2+}