

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  6  7  8  9

**Question 2** Indiquer la nature de cette solution.

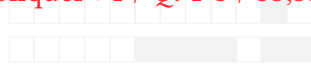
2/2

A basique  B neutre  C acide

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

2/2

A  $\text{Ca}^{2+}$   B  $\text{H}^+$   C  $\text{HO}^-$   D  $\text{Cl}^-$   E  $\text{Na}^+$



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.

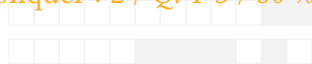
1/2

acide  basique  neutre

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

1/2

A  $Cl^-$   B  $Na^+$   C  $H^+$   D  $HO^-$   E  $Ca^{2+}$



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  8  9

**Question 2** Indiquer la nature de cette solution.

0/2

A neutre  acide  basique

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

1/2

HO<sup>-</sup>  B Na<sup>+</sup>  H<sup>+</sup>  D Cl<sup>-</sup>  E Ca<sup>2+</sup>



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  4  5  6  7  8  9

**Question 2** Indiquer la nature de cette solution.

0/2

A neutre  B basique  C acide

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

1/2

A  $H^+$   B  $Ca^{2+}$   C  $Na^+$   D  $Cl^-$   E  $HO^-$



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  8  9

**Question 2** Indiquer la nature de cette solution.

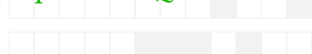
0/2

 acide  neutre  basique

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

1/2

 H<sup>+</sup>  HO<sup>-</sup>  Cl<sup>-</sup>  Na<sup>+</sup>  Ca<sup>2+</sup>



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  8  9

**Question 2** Indiquer la nature de cette solution.

2/2

basique  acide  neutre

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

2/2

A  $H^+$   B  $HO^-$   C  $Cl^-$   D  $Na^+$   E  $Ca^{2+}$