

La Chimie

- 1- Quelles solutions ont le point d'ébullition le plus élevé?
 - a- Carbonate de sodium de concentration 1M
 - b- Carbonate de sodium de concentration 2M
 - c- Chlorure de fer (III) de concentration 1M
 - d- Chlorure de fer (III) de concentration 2M

- 2 Le nombre total d'atomes dans le demi-mol de formaldéhyde HCHO est égal à:
 - a- nombre d'Avogadro.
 - b- B. la moitié du nombre d'Avogadro.
 - c- doubler le nombre d'Avogadro.
 - d- le quart du nombre d'Avogadro.

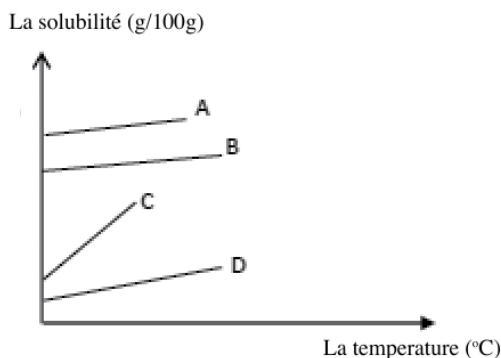
- 3- Lors de la dissolution 55.5g de chlorure de calcium CaCl₂ dans 0.5 L d'eau, la concentration de solution est: (Cl=35.5, Ca= 40)
 - a- 1M
 - b- 0.5M
 - c- 2M
 - d- 1.5M

- 4- Lorsque vous expérimentez pour trouver une formule moléculaire d'un composé, le pourcentage de l'élément A est de 40%, et pour l'élément B est de 12%, si vous savez Que (A=40, B=12, C=16,) la formule moléculaire du composé est:
 - a- ABC₃
 - b- A₃BC
 - c- AB₃C
 - d- d.A₂B₂C

- 5- Le graphique montré: la relation entre le degré de solubilité de certaines substances et la température du solvant.

Laquelle de ces substances est plus susceptible avec l'augmentation de la température du solvant?

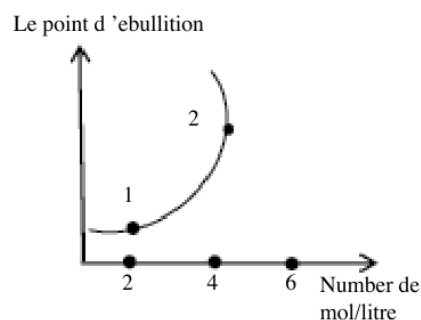
- a- B
- b- A
- c- C
- d- D



- 6- Dans la figure montrée:

Si les solutions ont la même concentration, les solutions qui indiquent le (1, 2) respectivement:

- a- solution de chlorure de sodium et solution de sucre de glucose.
- b- solution de chlorure de sodium et solution de nitrate d'aluminium.
- c- solution de carbonate de potassium et solution de nitrate d'aluminium.
- d- solution de carbonate de potassium et solution de sucre de glucose.



- 7- Avec les radicaux :

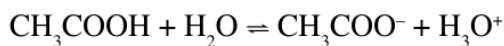


Déduit la formule chimique d'un composé qui donne à la solution une valeur de PH supérieure à (7)

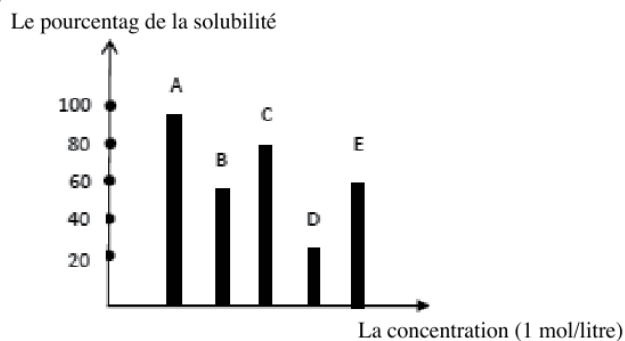
- 8- organiser les acides suivants selon leur basicité en ordre croissant:



- 9- Déduit l'acide accompagnant et la base accompagnante selon la théorie de Bronsted-Lowry dans l'équation suivante:

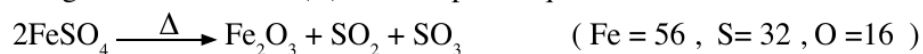


10- dans le graphique suivant:



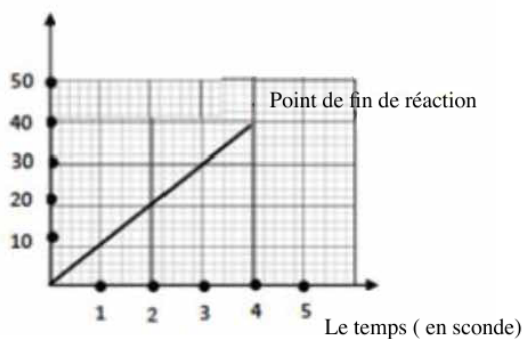
Quels composés sont montrés sur le dessin (A, B, C, D, E) représentés l'ionisation de l'acide organique dans l'eau?

11- Calculer le nombre de moles d'oxyde de fer(III) Fe_2O_3 qui résulte de chauffage 456g de Sulfate de fer (II) FeSO_4 par l'équation:



12- le graphique montre la relation entre (la quantité de magnésium réagissant avec l'acide chlorhydrique) avec (le temps de la réaction a eu lieu)

quantité de magnésium (en gramme)



Déduit le temps où la moitié de la quantité de magnésium a été consommé dans cette réaction