

QCM 9-2
Solutions acido-
basiques

QCM
Acides – Bases- pH

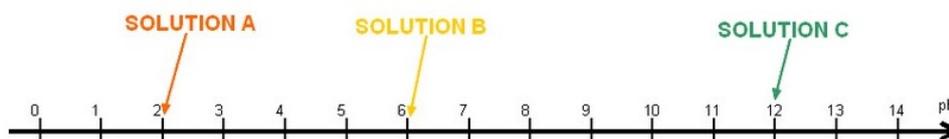
Question1:

La bandelette de papier-pH nous indique que :

- A. la solution 1 et 2 sont acides
- B. la solution 2 est acide
- C. la solution 2 est basique
- D. la solution 1 est acide



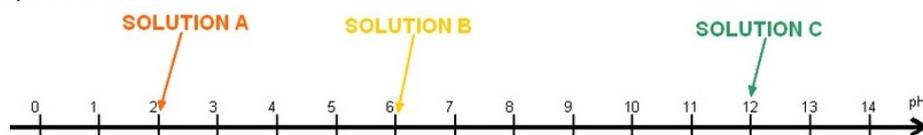
Question2:



La solution C est une solution :

- A. acide
- B. neutre
- C. basique

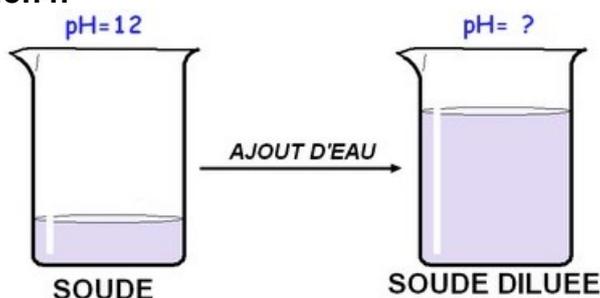
Question3:



La solution A est probablement :

- A. de l'acide chlorhydrique concentré
- B. de la soude
- C. du jus de citron
- D. de l'eau de javel

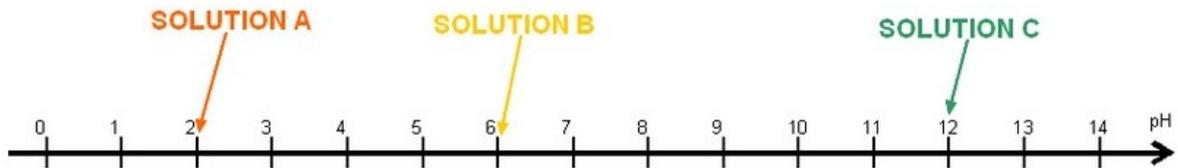
Question4:



- A. pH = 14
- B. pH = 9,5
- C. pH = 4
- D. pH = 12

4. On dilue une solution de soude dont pH=12
 . Après la dilution, on mesure à nouveau le pH, on trouve alors :

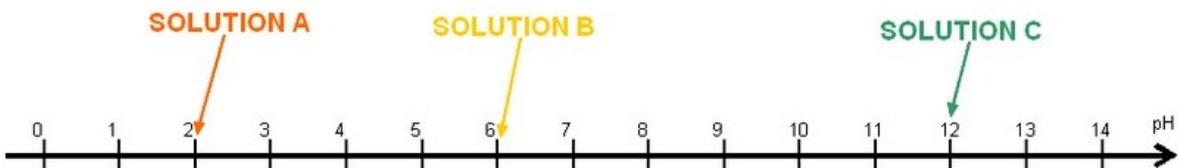
Question 5:



Quelle proposition est correcte?

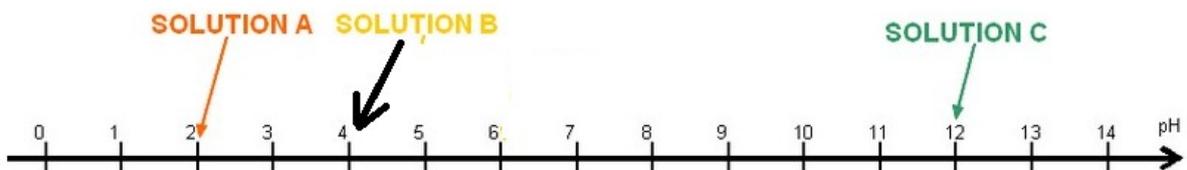
- A. La solution C est moins acide que la B.
- B. La solution B est moins acide que la A.
- C. La solution A est moins acide que la B.

Question 6:



Quelle est la solution la plus acide?

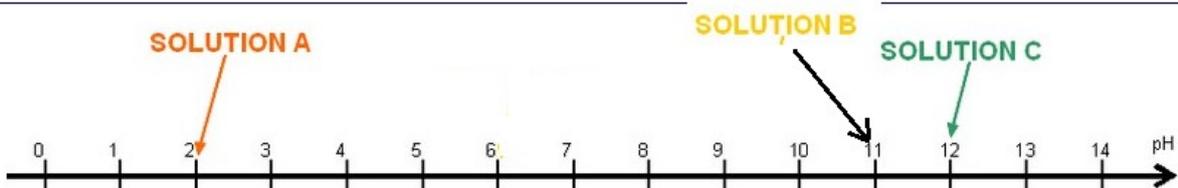
Question 7:



Par quel facteur de dilution faut-il diluer la solution A pour que son acidité soit la même que B?

- A: par 10 B: par 100 C: par 2 D: par -10 E: par -100 F: Ce n'est pas possible

Question 8:



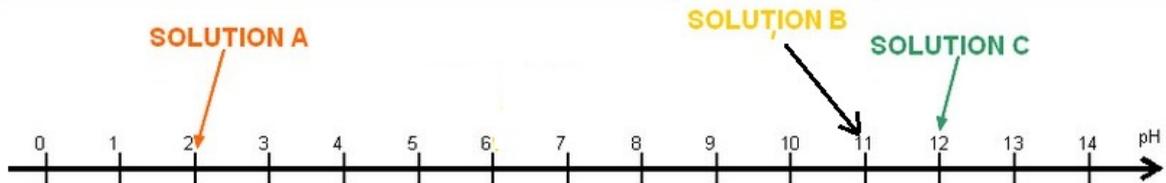
Par quel facteur de dilution faut-il diluer la solution C pour que son acidité soit la même que B?

- A: par 10 B: par 100 C: par 2 D: par -10 E: par -100 F: Ce n'est pas possible

QCM 9-2
Solutions acido-
basiques

QCM Acides – Bases- pH

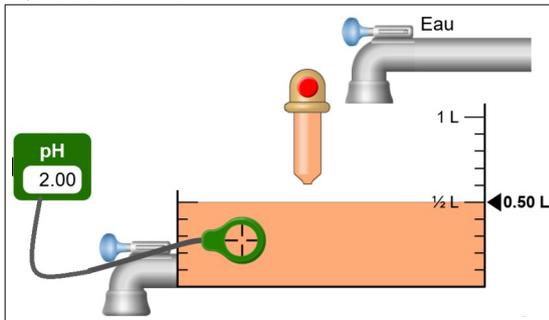
Question 9:



Par quel facteur de dilution faut-il diluer la solution B pour que son acidité soit la même que C ?

A: par 10 B: par 100 C: par 2 D: par -10 E: par -100 F: Ce n'est pas possible

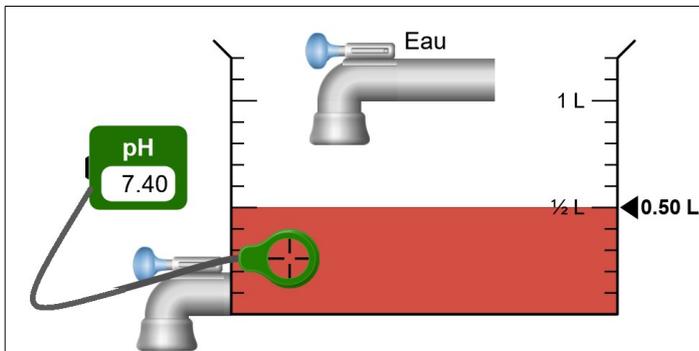
Question 10:



Quelle est la concentration en ion hydroxyde ?

On dilue la solution jusqu'au volume total de 1L. Quel est le nouveau pH ?

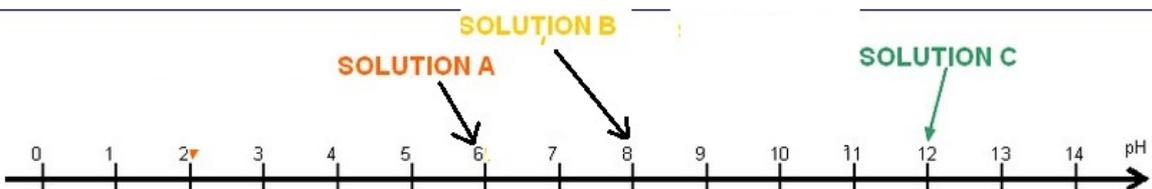
Question 11:



Quelle est la concentration en ion hydroxyde ?

On dilue la solution jusqu'au volume total de 1L. Quel est le nouveau pH ?

Question 12:



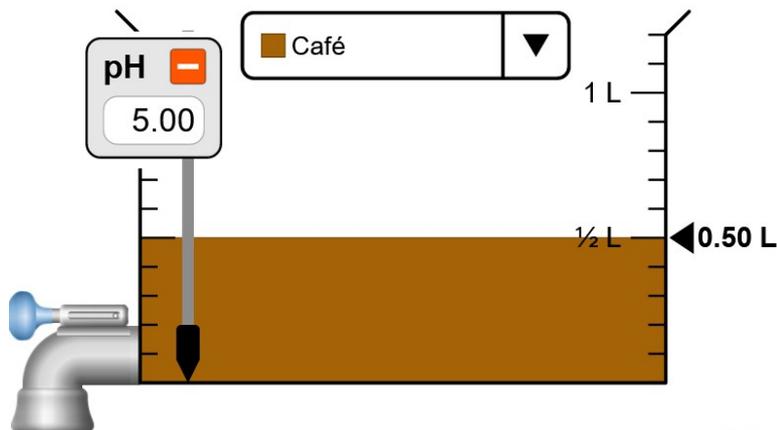
Par quel facteur de dilution faut-il diluer la solution A pour que son acidité soit la même que B ?

A: par 10 B: par 100 C: par 2 D: par -10 E: par -100 F: Ce n'est pas possible.

QCM 9-2
Solutions acido-
basiques

QCM
Acides – Bases- pH

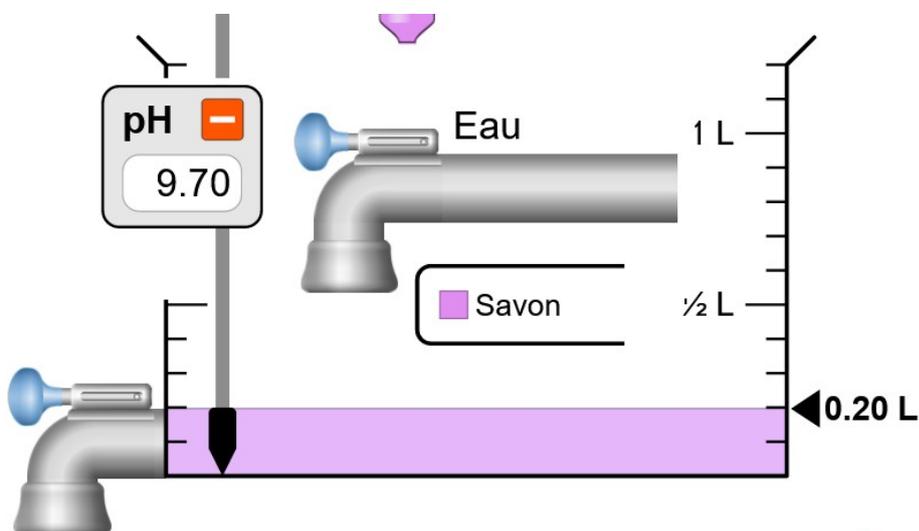
Question 13:



Calculer les quantité de matière en :

- eau :
- ion H_3O^+ :
- ion OH^- :

Question 14:



Quelle sera le pH si on dilue la solution jusqu' à 2,0L?

Quelle sera le pH si on dilue la solution jusqu' à 4,0L?