

Gabriel

Physique-chimie

Thomas

3ème 3

p. 59.

1) L'eau de la piscine est acide.

2) C'est le b car quand c'est acide les ions H^+ sont majoritaires.

3) Il faut un pH comme ça il y aura autant de H^+ que de OH^- .

4) Oui car le fer est un réactif et le dihydrogène est un produit donc cela fait une transformation chimique.

5) Sachant que dans l'eau il y a de l'acide chlorhydrique si on met du fer ça fera une transformation chimique.

6)

$$8 \times 3 \times 1,5 = 36 \text{ m}^3 \text{ soit } 36000 \text{ litres d'eau}$$

$$36000 : 2 = 18000 \quad 18000 : 50 = 360 \text{ donc il peut avoir 3,6 de pH relevé.}$$