

Kohin
Lecage
5^{es}

P.59:

a. L'eau de la piscine est acide car le pH est de 6,5 et entre 0 et 7 de pH la solution est acide.

b. La représentation qui modélise l'eau de la piscine de Juliette est la b car c'est les ions H^+ qui sont responsables de l'acidité.

2) Juliette doit ajouter du pH+ car c'est l'ion OH^- qui est responsable de la basicité, et le pH+ contient de l'hydroxyde de sodium.

3) Pour pH- et pH+ les 2 contiennent une solution acide quelle soit forte ou non et cela peut bruler la peau et être dangereux pour la santé.

4) Oui, cela est une transformation chimique car le fer et l'acide chlorhydrique donne une solution de fer II le précipité est blanc.

5) Cela ne sert pas fabriquer en fer a en acide car cela augmenterait l'acidité de l'eau.

6)

$$800 \times 300 \times 150 = 36000000 \text{ m}^3$$

$$V_{\text{piscine}} = 36000000 \text{ m}^3$$

Le pH est déjà de 6,5.

elle devra mettre 36000000 de pH+.