

Exercice 59

Ethan
Legend

1. a) Elle est basique car le pH est inférieur à 7
b) C'est la représentation B car il y a plus de ion d'hydrogène
2. Elle doit ajouter du pH+ pour que la piscine arrive à un pH 7.
3. Ils doivent être manipulés avec précaution car si le pH est inférieur ~~à 7~~ ou ~~supérieur~~ supérieur à 7 cela peut irriter les yeux.

Ethan
Legeay

4. C'est une transformation chimique car le mélange du fer et de l'acide chlorhydrique produit ~~une~~ un autre élément qui est le dihydrogène.

5. Us ne sont pas fabriqués en métal sinon ils disparaîtraient au contact de l'eau.

$$6. \quad 800 \text{ cm} = 8 \text{ m} \quad 150 \text{ cm} = 1,5 \text{ m} \quad 300 \text{ cm} = 3 \text{ m}$$

$$8 \times 1,5 \times 3 = 36$$

Le volume de la piscine est de 36 m^3

volume m^3	10	36
dose mL	50	180

Il faut 180 mL de pH+ pour augmenter le pH de la piscine de 0,1

$$0,1 \times 3 = 0,3$$

$$~~180~~ 180 \times 3 = 540$$

Il faut mettre 540 mL de pH+ pour neutraliser l'eau.