

p. 59

1. L'eau de la piscine très très peu acide, elle est quasi neutre.

b. La représentation B représente l'eau de la piscine car dans une solution acide il y'a plus d'ions H^+ que d'ions HO^- .

2. Elle doit ajouter du liquide $pH+$ car l'eau doit avoir un pH neutre et pas acide.

3. Les produits doivent être manipulés avec précaution car l'étiquette nous indique que le produit est corrosif.

4. Une "réaction" chimique se produit entre le fer et l'acide comme on peut le voir sur la photo, le fer "disparaît" et du dihydrogène apparaît. Il y'a donc une transformation chimique.

5. Si on utilisait des accessoires en fer ou en acier, ils réagiraient avec la solution de la piscine, ce qui pourrait les abîmer.

6. $V = L \times l \times h$

$$800 \times 300 \times 150 = 36\,000\,000$$

le volume de la piscine est de $36\,000\,000\text{ cm}^3$.

$$36\,000\,000\text{ cm}^3 = 36\text{ m}^3$$

$$50\text{ ml} \rightarrow 10\text{ m}^3$$

$$180\text{ ml} \rightarrow 36\text{ m}^3$$

Volume m^3	10	36
Quantité du produit ml	50	180

$$50 \times 36 \div 10 = 180$$

$$180 \times 5 = 900$$

Il faut 900 ml de PH^+ (soude).