

Exercici 1. Opció B

(2.5 punts)

- 1.1. $2 \text{ HI} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaI}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$
- 1.2. $2 \text{ HI}_{(\text{aq})} + \text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{s})} \rightarrow \text{CaI}_{2(\text{aq})} + 2 \text{ H}_2\text{O}_{(\text{l})}$
- 1.3. La mostra d'aigua conté HI , i per tant el pH és àcid. $\text{pH} < 7$. Inferior a 7
- 1.4. HI és un àcid; $\text{Ca}(\text{OH})_2$ és una base.
- 1.5. La finalitat és eliminar el contaminant (HI) de l'aigua. Donat que $\text{Ca}(\text{OH})_2$ és sòlid i CaI no és contaminant, es pot eliminar l'excés de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ per filtració.
- 1.6. Acidificació de l'aigua marina (mor d'animals marins). Disminució del pH de l'aigua marina (no podrà capturar CO_2 de l'aire).

FORMACIOMIRO.COM
PART D'UN EXAMEN OFICIAL