(1)

H_2O LEGAME IDROGENO

ANCHE NH_3 MA PIÙ DEBOLE

Ne OVVIO IL PIÙ DEBOLE QUINDI

B O C MA VEDI H_2O E NH_3

B

---

(2)

$$\Delta T = i \cdot m \cdot K_f \qquad i = 2$$

ELETTROLITA FORTE

$$NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$$

$$m = \frac{\Delta T}{2 \cdot K_c} = 0.27\ m$$

$$n_{NaCl} = m \cdot \text{MASSA}(H_2O)$$

$$= 0.27 \cdot 0.5 = 0.135 \text{ moli}$$

$$\text{MASSA}(NaCl) = 0.135 \cdot 58.44 = 7.89$$

A

(3)

[C] UN GAS AVRA' SEMPRE DENSITÀ INFERIORE RISPETTO AD UN SOLIDO O UN LIQUIDO

QUINDI (RICORDO H_2O VS CO_2)

SOLO SOLIDO - LIQUIDO

(4)

$$\tilde{\Pi} = i \cdot M \cdot R \cdot T$$

GLUCOSIO NON ELETTROLITA

A -> $\tilde{\Pi} = 0.13 \cdot R \cdot 298$

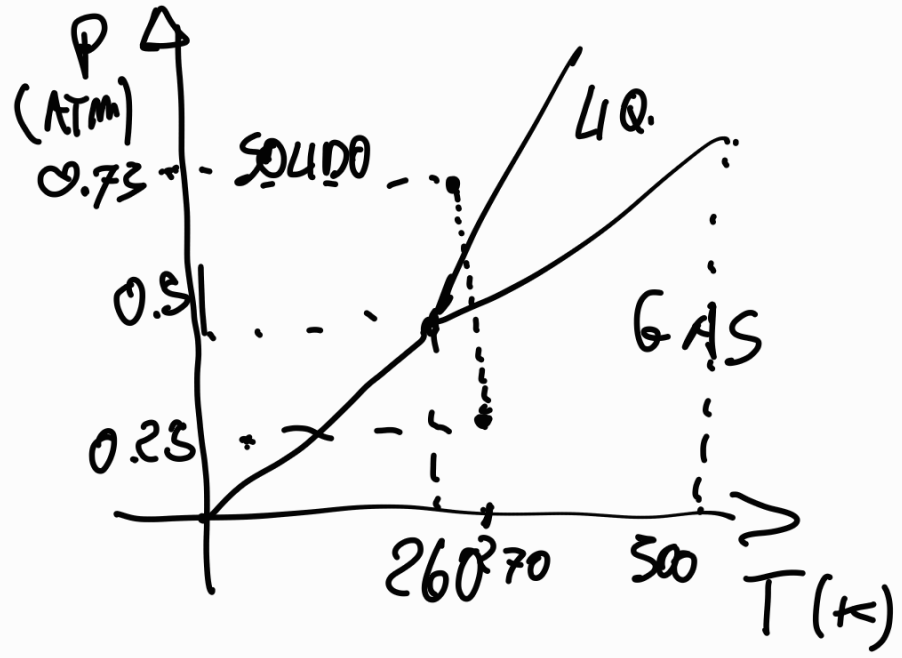
B -> $\tilde{\Pi} = 2 \cdot 0.13 \cdot R \cdot 298$

C -> $\tilde{\Pi} = 3 \cdot 0.13 \cdot R \cdot 298$

D -> $\tilde{\Pi} = 3 \cdot 0.13 \cdot R \cdot 310$

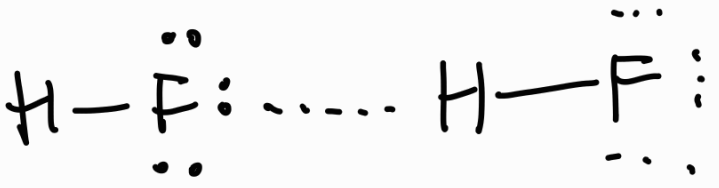
[D]

5

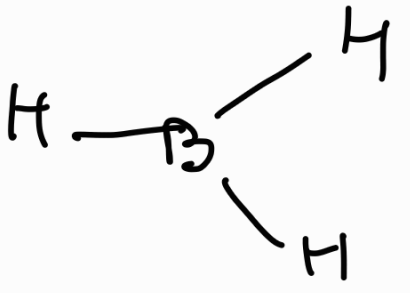


B

6



SI



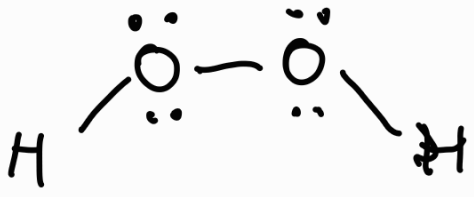
B NON ELETTRONEGATIVO

B NO DOPPIETTO SOLITARIO

NO

COME SOPRA

NO



O ELETTRONEGATIVO

O DOPPIETTO SOLITARIO

SI

B

(7)

NON ELETTROLITA FORTE $i = 1$

$$\Delta T = K_k \cdot m \qquad m = \frac{\Delta T}{K_c} = \frac{0.50}{1.86}$$

$$= 0.27\ m$$

1 kg DI H_2O 0.27 moli DI X

MA 0.27 MOLI SONO ANCHE 2% IN PESO:

$$\frac{0.27 \cdot PM_x}{0.27 \cdot PM_x + 1000} = 0.02$$

$$0.27 \cdot PM_x = 20 + 0.0054 \cdot PM_x$$

$$PM_x = 20 / 0.2646 = 75.6\ g/mol$$

C