

2A is altijd 3.15

want:

cryo. const. = $DT \div \text{Molariteit}$

$DT = R \times T_{\text{trans}}^2 \times X_b \div DH_m$

D = Delta

kleine letters moeten eigenlijk subscript.

$R = 8.314 \text{ J} \div (\text{mol} \times \text{K})$

$T_{\text{trans}} = (273.15 - 11.5) \text{ K}$

$DH_m = 11.23 \times 10^3 \text{ J} \div \text{mol}$

$X_b = 1$

dus $DT = 50.7 \text{ K}$

Molariteit = 16.11 (ik weet niet meer hoe die berekening hiervoor precies was, maar dat kan je vast zelf nog wel vinden)

dus Cryo. Const. = $3.15 \text{ kg} \times \text{K} \div \text{mol}$

WC6

Bij de meerkeuze zitten hier twee vragen die volgens mij niet in de pdf met antwoorden zitten, dat zijn:

Kookpuntsverhoging is evenredig met

- A. De molfractie opgeloste stof.
- B. Het molair volume van de opgeloste stof.
- C. De verdampingsenthalpie van de opgeloste stof.
- D. De molaire massa van het oplosmiddel

en

Vriespuntsverlaging is evenredig met

- A. het molaire volume van de opgeloste stof.
- B. de molfractie opgeloste stof.
- C. de vriestemperatuur van de opgeloste stof.
- D. de molmassa van het oplosmiddel.

Op beide vragen is het antwoord: de molfractie opgeloste stof.