

Réponses examens SMC3 Janvier 2015

Diagrammes de phases

Q1) Les mélanges sont idéaux

Q2) Liquide + vapeur

Q3) Courbes : rosée et ébullition

Q4) Le diazote

Q5) $T = -191^\circ\text{C}$

Q6) $T = -188^\circ\text{C}$

Q7) $m(\text{liq}) = 512 \text{ Kg}$

Q8) $T = -184,5^\circ\text{C}$

Q9) 92,5% O₂

Q10) $T_{\text{liq}} = -192^\circ\text{C}$

Q11) 0,525 en O₂

Q12) $T = -195,5^\circ\text{C}$

Q13) Liq. 0,20 en O₂

Vap. 0,05 en O₂

Q14) Plus riche en N₂

Q15) Augmentation de la Tébullition