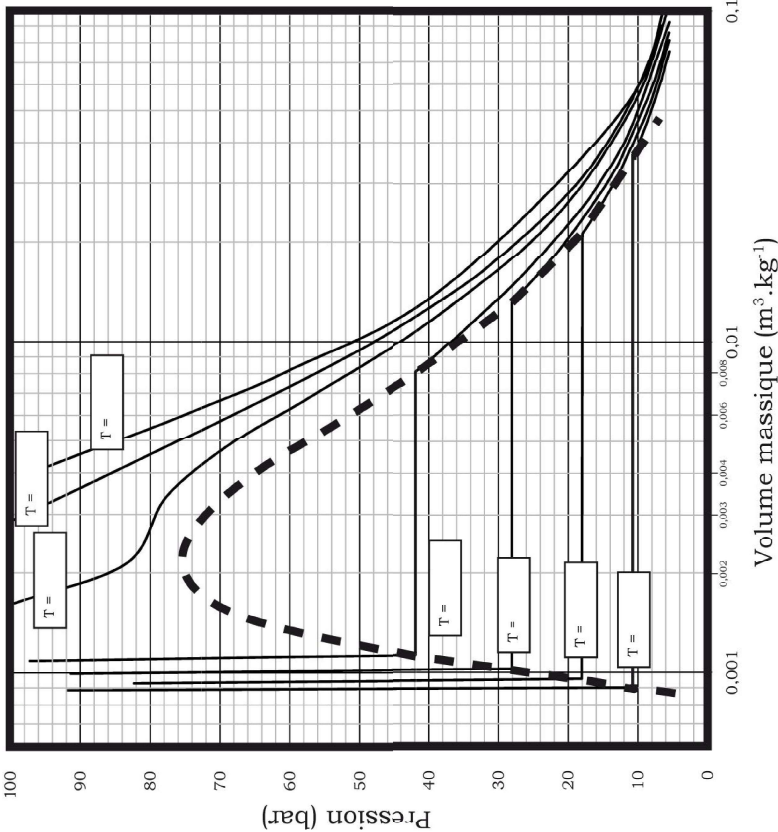


DOCUMENT RÉPONSE À RENDRE

NOM : _____

Prénom : _____



L'abscisse est logarithmique : la pression est tracée en fonction de $\log(V_{\text{massique}})$

Sont représentées les isothermes pour les températures suivantes :
340 K ; 325 K ; 310 K ; 280 K ; 265K ; 250 K et 235 K

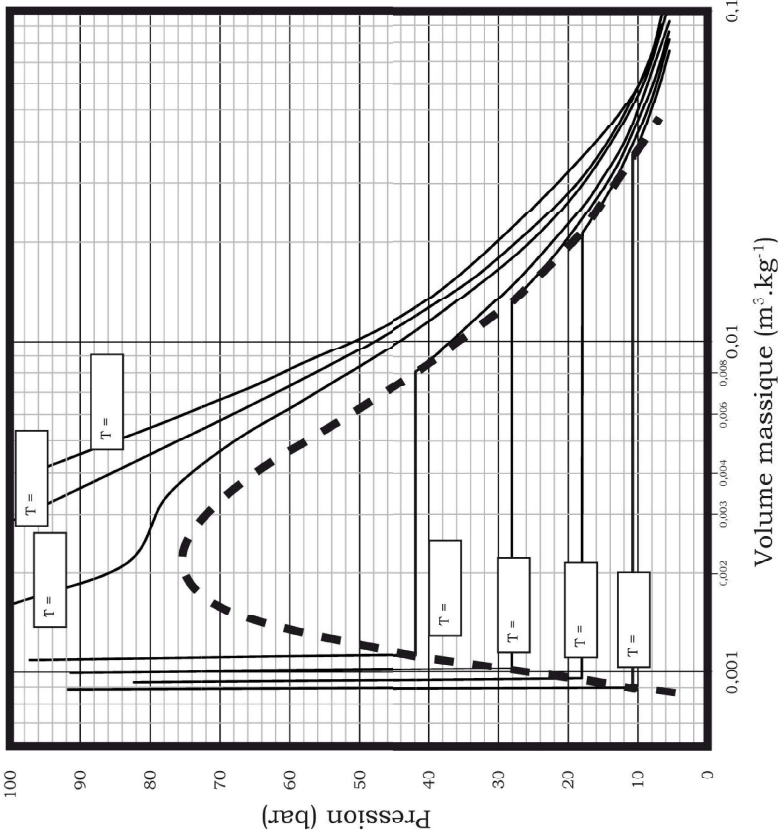
T (K)	235	250	265	280	295
P_{sat} (pression de vapeur saturante en bar)	10,7	18,0	28,1	41.9	59,5
v_ℓ (volume massique du liquide saturant en $\text{m}^3 \cdot \text{kg}^{-1}$)	$9,0 \times 10^{-4}$	$9,6 \times 10^{-4}$	$1,0 \times 10^{-3}$	$1,1 \times 10^{-3}$	$1,3 \times 10^{-3}$
v_v (volume massique de la vapeur saturante en $\text{m}^3 \cdot \text{kg}^{-1}$)	$3,6 \times 10^{-2}$	$2,1 \times 10^{-2}$	$1,3 \times 10^{-2}$	$8,1 \times 10^{-3}$	$4,7 \times 10^{-3}$

FIGURE A – Diagramme de CLAPEYRON du CO₂ et Données thermodynamiques relatives au CO₂

DOCUMENT RÉPONSE À RENDRE

NOM : _____

Prénom : _____



L'abscisse est logarithmique : la pression est tracée en fonction de $\log(V_{\text{massique}})$

Sont représentées les isothermes pour les températures suivantes :
340 K ; 325 K ; 310 K ; 280 K ; 265K ; 250 K et 235 K

T (K)	235	250	265	280	295
P_{sat} (pression de vapeur saturante en bar)	10,7	18,0	28,1	41.9	59,5
v_ℓ (volume massique du liquide saturant en $\text{m}^3 \cdot \text{kg}^{-1}$)	$9,0 \times 10^{-4}$	$9,6 \times 10^{-4}$	$1,0 \times 10^{-3}$	$1,1 \times 10^{-3}$	$1,3 \times 10^{-3}$
v_v (volume massique de la vapeur saturante en $\text{m}^3 \cdot \text{kg}^{-1}$)	$3,6 \times 10^{-2}$	$2,1 \times 10^{-2}$	$1,3 \times 10^{-2}$	$8,1 \times 10^{-3}$	$4,7 \times 10^{-3}$

FIGURE A – Diagramme de CLAPEYRON du CO₂ et Données thermodynamiques relatives au CO₂