

TRANSFORMATIONS QUASISTATIQUES D'UN GAZ PARFAIT		ETAT INITIAL DU GAZ DIATOMIQUE : $V_A = 2L$, $P_A = 1\text{bar}$, $T_A = 300K$		
TRANSFORMATION	Isochore	Isobare	ISOTHERME	Adiabatique réversible
RELATION ENTRE VARIABLES D'ETAT		$\frac{V}{T} = Cte$		
ETAT FINAL	$V_B =$ $P_B =$ $T_B = 600K$ Contact avec un thermostat à la temp. T_B	$V_B =$ $P_B =$ $T_B = 600K$ Contact avec un thermostat à la temp. T_B	$V_B = 1L$ $P_B =$ $T_B =$	$V_B = 1L$ $P_B =$ $T_B =$
DIAGRAMME DE CLAPEYRON				
TRAVAIL	$W = 0$	Calcul : A.N. $W =$	Calcul : A.N. $W =$	Calcul : A.N. $W =$
CHALEUR	Calcul : A.N. $Q =$	Calcul : A.N. $Q =$	Calcul : A.N. $Q =$	$Q = 0$
VARIATION D'ENTROPIE	Calcul : A.N. $\Delta S =$	Calcul : A.N. $\Delta S =$	Calcul : A.N. $\Delta S =$	Calcul : A.N. $\Delta S =$
ENTROPIE D'ECHANGE	$S_e = =$	$S_e = =$	$S_e = =$	$S_e = =$
ENTROPIE CREEE	$S_c = =$	$S_c = =$	$S_c = =$	$S_c = =$