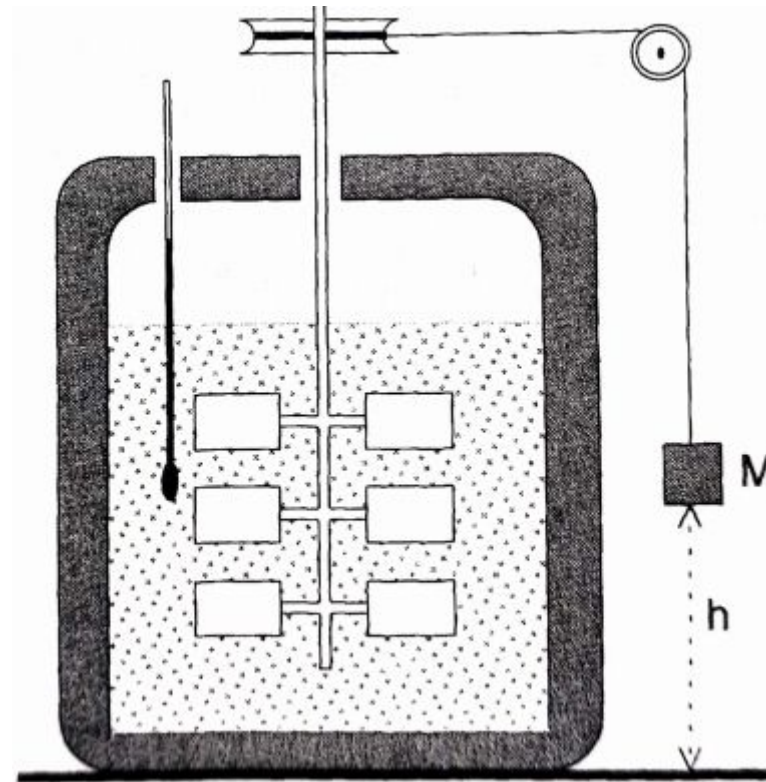


LP44 – Capacités thermiques : description, interprétations microscopiques.

AGRÉGATION EXTERNE DE PHYSIQUE-CHIMIE, OPTION PHYSIQUE

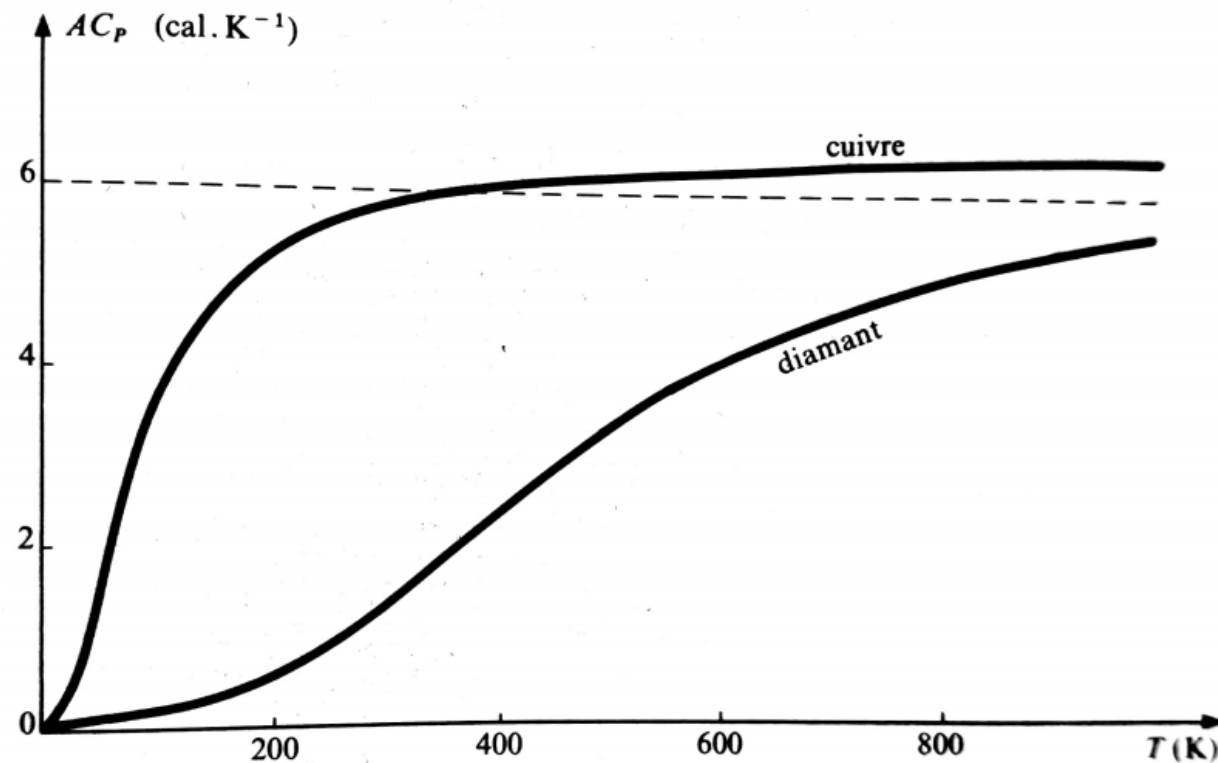
I. Propriétés statistiques de la capacité thermique

2. Description macroscopique

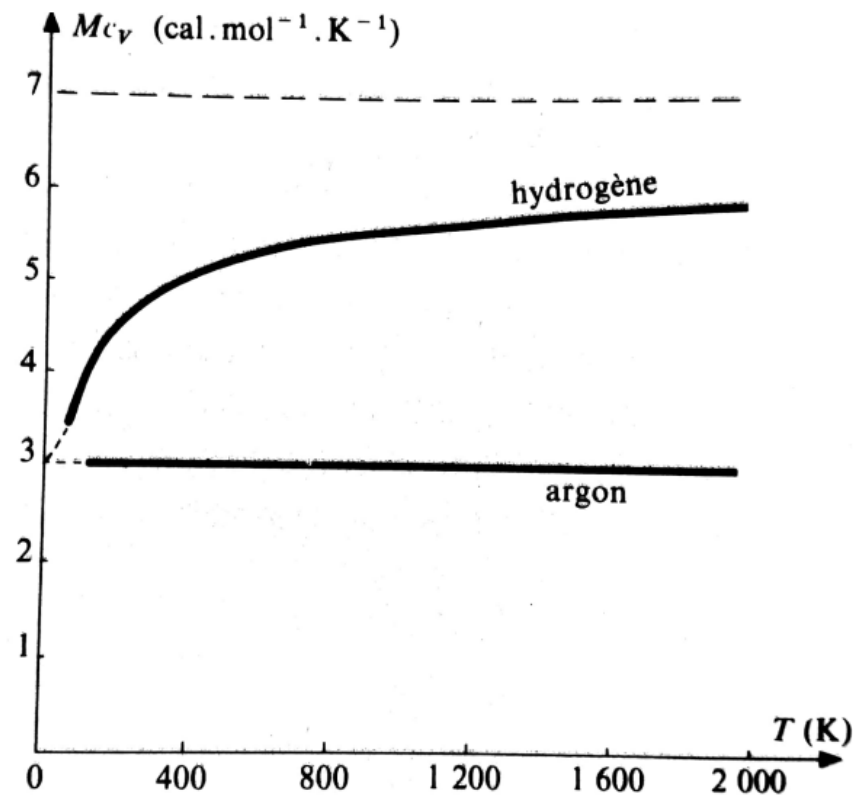


I. Propriétés statistiques de la capacité thermique

2. Description macroscopique

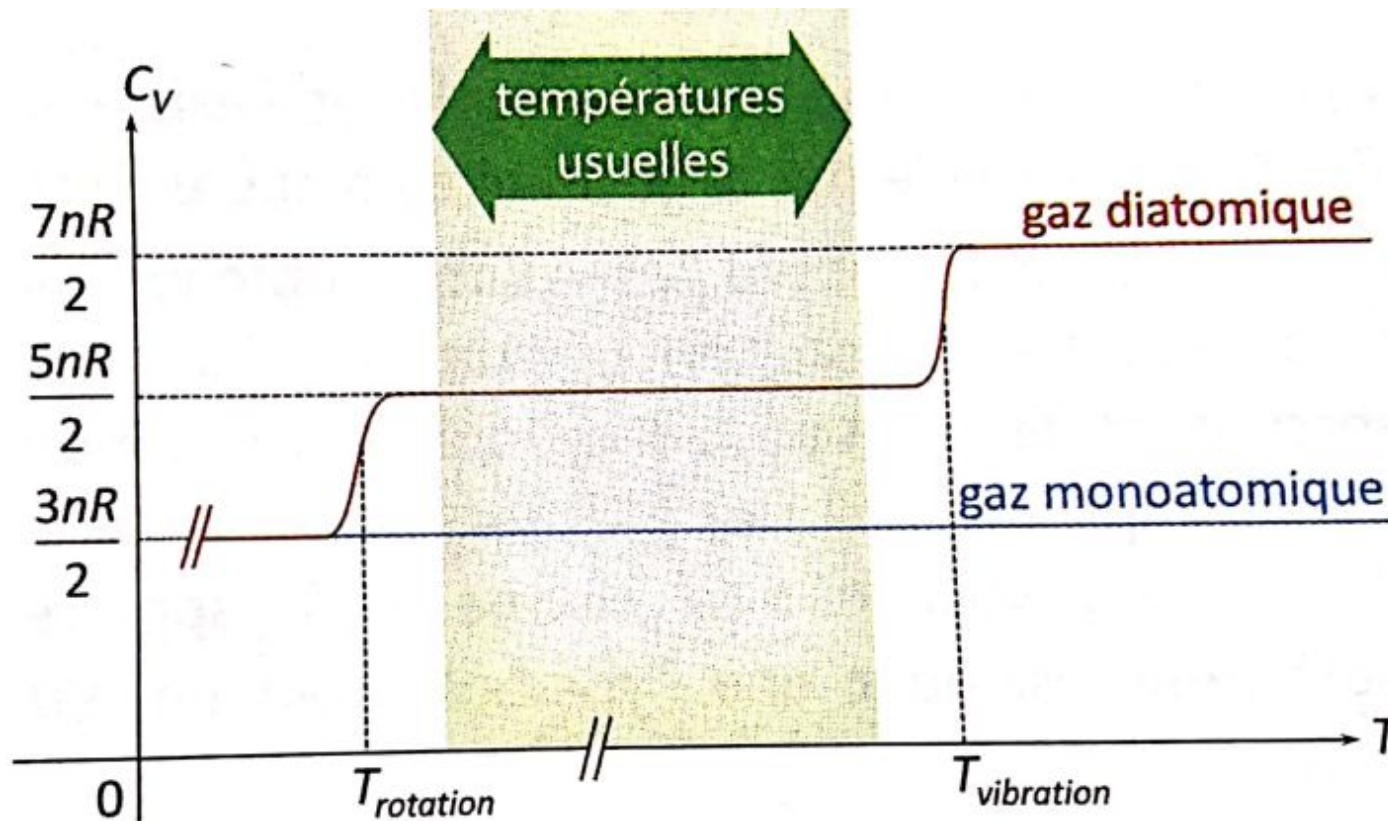


II. Systèmes sans interactions : capacité thermique du gaz parfait



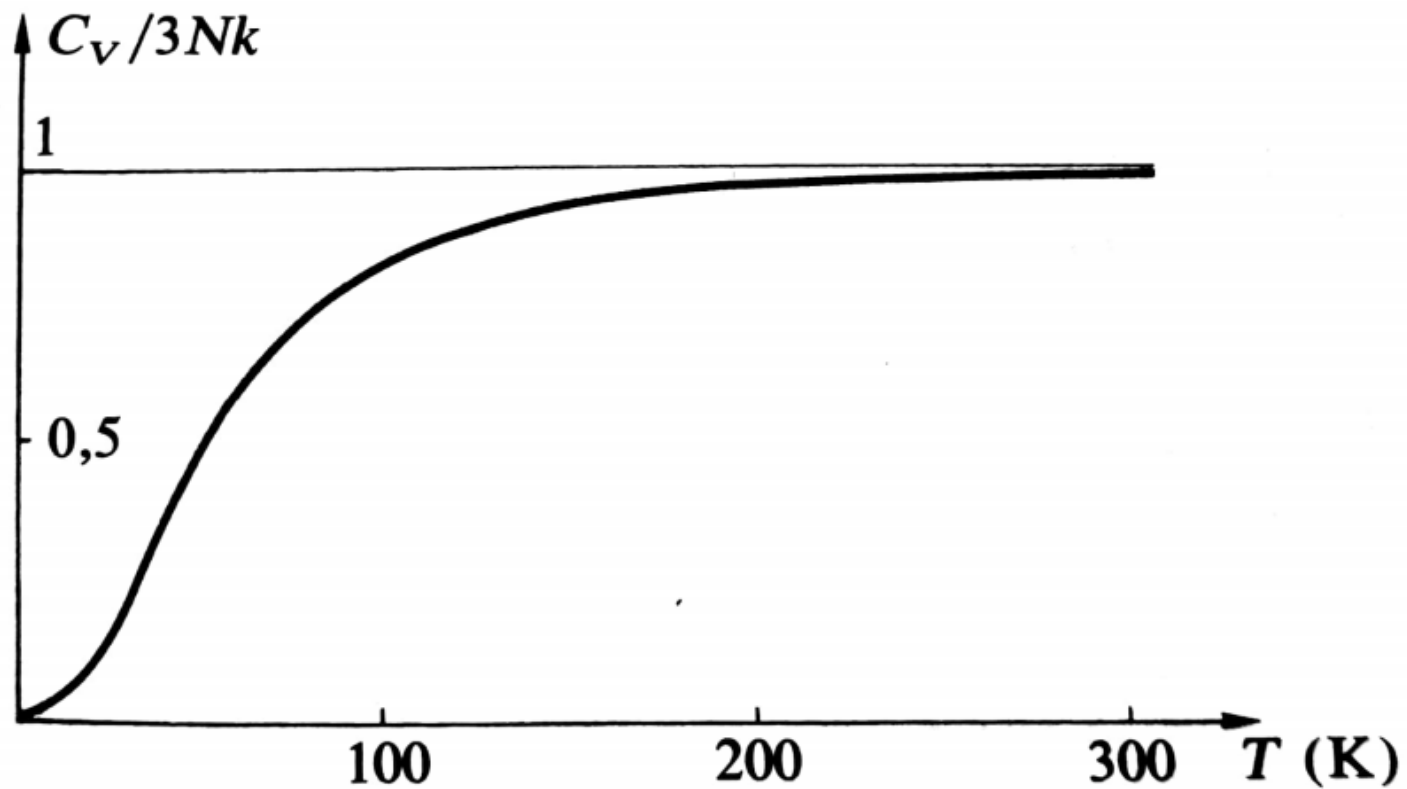
II. Capacité thermique du gaz parfait

3. Capacité du gaz parfait polyatomique



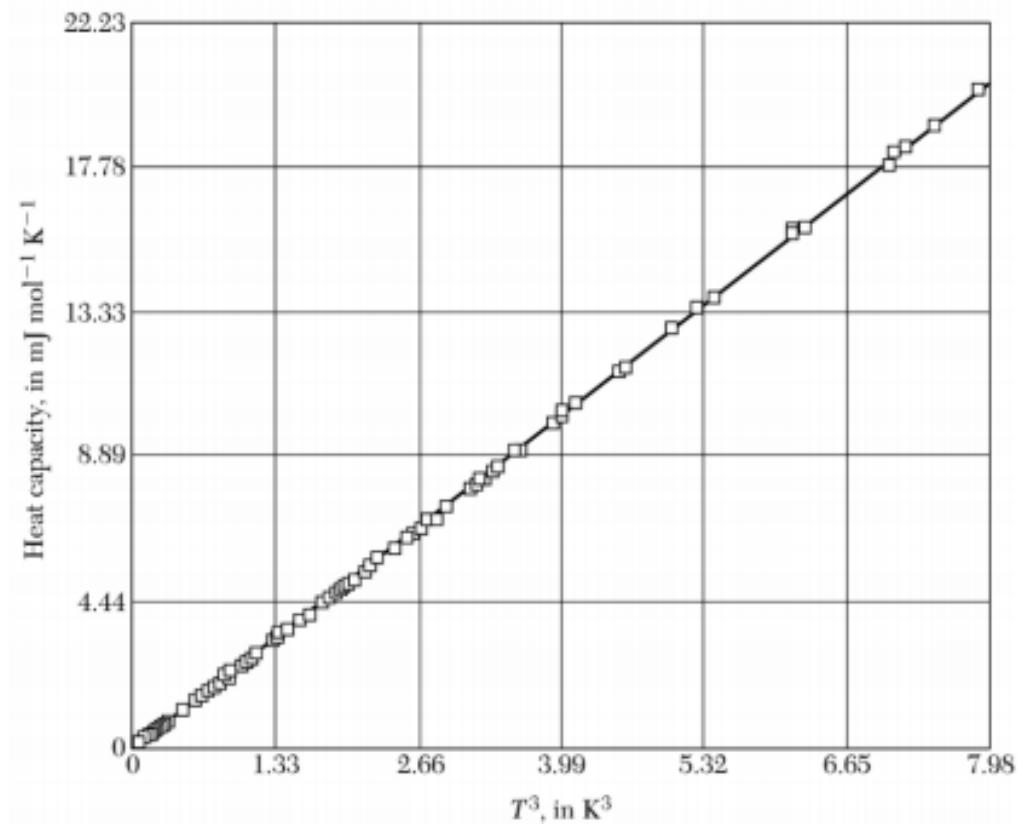
	T_{rotation} (K)	$T_{\text{vibration}}$ (K)
H_2	85	6 200
HCl	15	4 200
O_2	2	2 300
N_2	3	3 400
Cl_2	0,4	808

III. Capacité thermique des solides



III. Capacité thermiques des solides

3. Le modèle de Debye



Conclusion

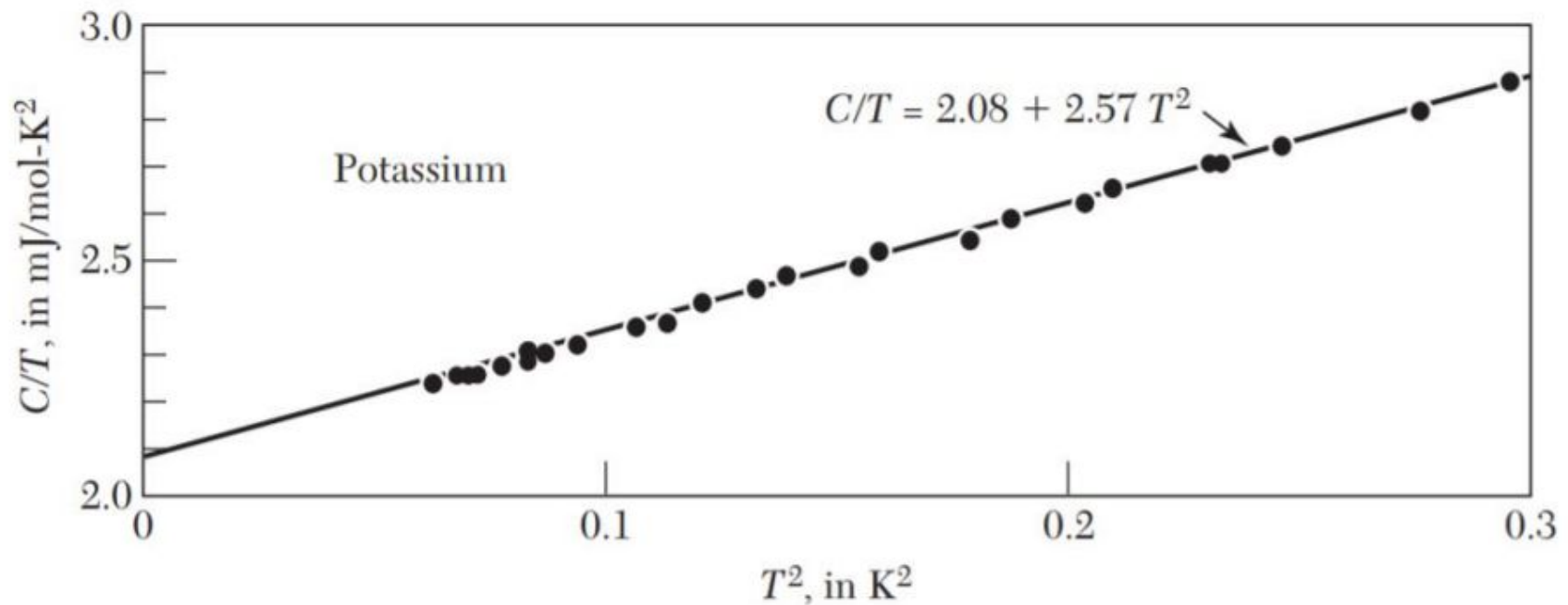
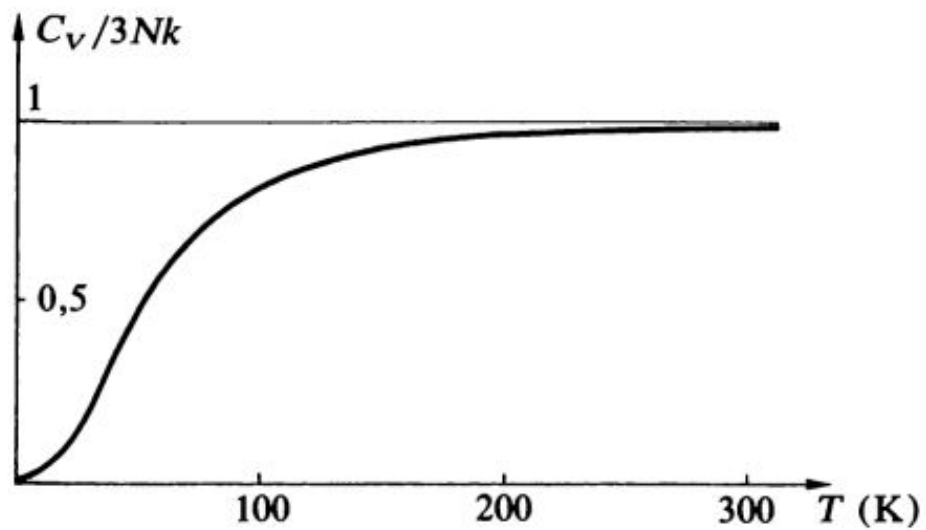


Figure 9 Experimental heat capacity values for potassium, plotted as C/T versus T^2 . (After W. H. Lien and N. E. Phillips.)

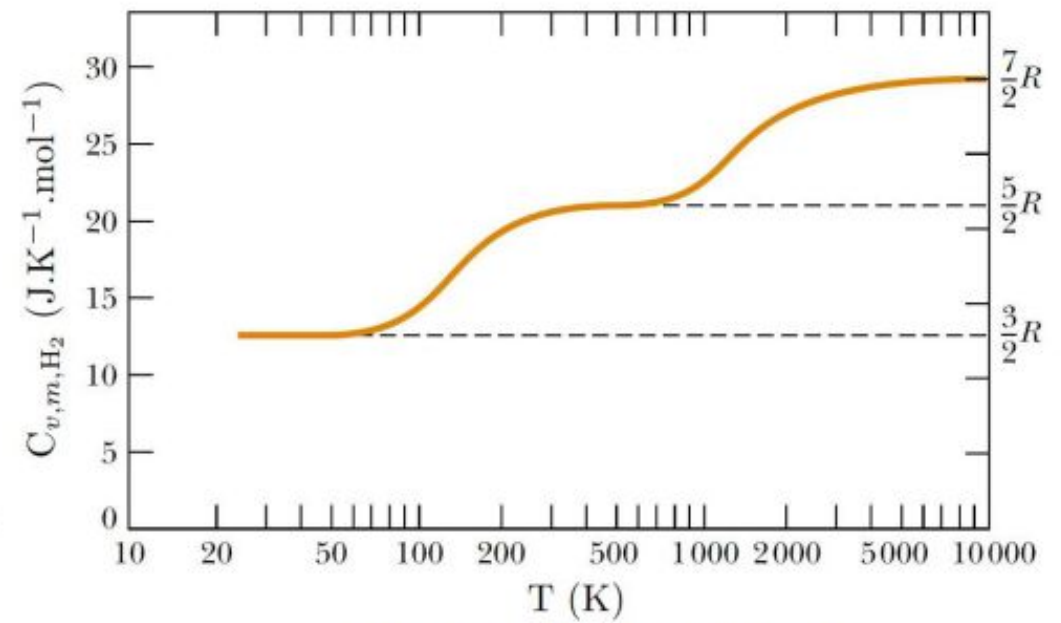
Merci de votre attention !

AGRÉGATION EXTERNE DE PHYSIQUE-CHIMIE, OPTION PHYSIQUE

Jules FILLETTE



Capacité thermique de l'argent



Capacité thermique du dihydrogène