

Entropie gazeuse d'alcalins et de gaz rares

On s'intéresse à l'entropie molaire de gaz, en particulier d'atomes d'alcalins et de gaz rares, dont on dispose de valeurs tabulées (ramenées à 298.15 K et 1 atm, les conditions ambiantes de température et de pression). La masse des atomes est aussi tabulée.

Gaz s	(J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)	M (g)
He	126.02	4.0026
Ne	146.23	20.183
Ar	154.72	39.948
Kr	163.97	83.80
Xe	169.58	131.30
H	114.59	1.0079
Li	138.66	6.939
Na	153.59	22.9898
K	160.25	39.102
Rb	170.00	85.47
Cs	175.48	132.91

- Porter judicieusement en graphique ces données pour les gaz rares
- Justifier la dépendance constatée
- Ajouter au graphique les données des alcalins
- Comparer aux gaz rares
- Expliquer les similitudes et les différences

From:

<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - **Didier Villers, UMONS - wiki**

Permanent link:

https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:exos:entropie_gaz_rares_alcalins?rev=1385971210

Last update: **2013/12/02 09:00**

