

# 元素周期表

在线查看 <https://periodic-table.pro>



## 锑

○○○

像这样美丽、闪闪发光的锑，通常是批量销售的。大部分锑被熔铸，加入到铅中，制成子弹和电池，或者与其他金属混合形成合金。

### 01. 概述



符号	Sb
原子序数	51
相对原子量	121.8
密度	6.697 g/cm <sup>3</sup>
熔点	630.63 °C
沸点	1587 °C

### 02. 热性质



物态	固体
熔点	630.63 °C
沸点	1587 °C
绝对熔点	903.78 K
绝对沸点	1860 K
临界压力	N/A
临界温度	N/A
熔化焓	19.7 kJ/mol
汽化焓	68 kJ/mol
燃烧焓	N/A
比热容	207 J/(kg K)
绝热常数(热容比)	N/A
尼尔点	N/A
导热系数	24 W/(m K)
热膨胀系数	0.000011 K <sup>-1</sup>

### 03. 物理性质



密度	6.697 g/cm <sup>3</sup>
密度(液体)	6.53 g/cm <sup>3</sup>
摩尔体积	0.000018181
摩尔质量	121.76 u
布氏硬度	294 MPa
莫氏硬度	3 MPa
维氏硬度	N/A
弹性模量	42 GPa
剪切模量	20 GPa
杨氏模量	55 GPa
泊松比	N/A
折射率	N/A
传声速度	3420 m/s
导热系数	24 W/(m K)
热膨胀系数	0.000011 K <sup>-1</sup>

### 04. 化学性质



价电子数	5
电负性	2.05
电子亲和能	103.2 kJ/mol
电离能	834, 1594.9, 2440, 4260, 5400, 10400 kJ/mol

### 05. 安全有关数据



自燃点	N/A
闪点	N/A
燃烧焓	N/A

### 06. 分类



别名	铈
同素异形体名称	白铈, 黄铈, 黑铈
区, 族, 周期	p, 15, 5
电子排布式	[Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>
颜色	银色
发现地点	公元前3000年
气相	N/A

## 07. 电性质



电导类型	导体
电导率	$2.5 \times 10^6 \text{ S/m}$
电阻率	$4 \times 10^{-7} \text{ m } \Omega$
超导点	N/A

## 08. 磁性质



磁类型	反磁性
居里点	N/A
质量磁化率	$-1.09 \times 10^{-8} \text{ m}^3/\text{Kg}$
摩尔磁化率	$-1.327 \times 10^{-9} \text{ m}^3/\text{mol}$
体积磁化率	-0.000073

## 09. 丰度



在宇宙中	$4 \times 10^{-8} \%$
在太阳中	$1 \times 10^{-7} \%$
在陨石中	0.00%
在地壳中	0.00%
在海洋中	$2 \times 10^{-8} \%$
在人体中	N/A

## 10. 原子尺寸和结构



原子半径	133 pm
共价半径	138 pm
范德华半径	N/A
晶体结构	简单菱方
晶格夹角	$\pi/2, \pi/2, 2\pi/3$
晶格常数	430.7, 430.7, 1127.3 pm
空间群名称	R <sub>3</sub> m
空间群号	166



## 11. 原子核理化性质

半衰期  
 寿命  
 衰变类型  
 量子数  
 中子截面  
 中子质量吸收  
 已知同位素

稳定  
 稳定  
 N/A  
 $^4S_{3/2}$   
 5.4  
 0.002  
 $^{103}\text{Sb}$ ,  $^{104}\text{Sb}$ ,  $^{105}\text{Sb}$ ,  $^{106}\text{Sb}$ ,  $^{107}\text{Sb}$ ,  $^{108}\text{Sb}$ ,  
 $^{109}\text{Sb}$ ,  $^{110}\text{Sb}$ ,  $^{111}\text{Sb}$ ,  $^{112}\text{Sb}$ ,  $^{113}\text{Sb}$ ,  $^{114}\text{Sb}$ ,  $^{115}\text{Sb}$ ,  
 $^{116}\text{Sb}$ ,  $^{117}\text{Sb}$ ,  $^{118}\text{Sb}$ ,  $^{119}\text{Sb}$ ,  $^{120}\text{Sb}$ ,  $^{121}\text{Sb}$ ,  $^{122}\text{Sb}$ ,  
 $^{123}\text{Sb}$ ,  $^{124}\text{Sb}$ ,  $^{125}\text{Sb}$ ,  $^{126}\text{Sb}$ ,  $^{127}\text{Sb}$ ,  $^{128}\text{Sb}$ ,  
 $^{129}\text{Sb}$ ,  $^{130}\text{Sb}$ ,  $^{131}\text{Sb}$ ,  $^{132}\text{Sb}$ ,  $^{133}\text{Sb}$ ,  $^{134}\text{Sb}$ ,  
 $^{135}\text{Sb}$ ,  $^{136}\text{Sb}$ ,  $^{137}\text{Sb}$ ,  $^{138}\text{Sb}$ ,  $^{139}\text{Sb}$   
 $^{121}\text{Sb}$ ,  $^{123}\text{Sb}$   
 $^{121}\text{Sb}$  - 57.21%,  $^{123}\text{Sb}$  - 42.79%

稳定同位素  
 同位素丰度

在线查看 <https://periodic-table.pro>