

# 姨子的小善良 18V.4.9.3学术在线网

善良的小姨子18 | 2026-04-12

善良的小姨子18是当前备受关注的热门话题。本文将围绕善良的小姨子18展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

## 善良的小姨子18概述

安培（英語：ampere，法語：ampère）简称安（amp），是电流强度的单位，国际单位制七个基本单位之一，符号 A。安培是以法国数学家和物理学家安德烈-马里·安培命名的，为了纪念他在经典电磁学方面的贡献。实际情况中，安培是对单位时间内通过导体横截面的电荷量的度量。1秒内通过横截面的电荷量为 1 库仑（ $6.241 \times 10^{18}$  个电子的电荷量）时，电流强度为 1 安培。1 安培也相当于 1 伏特电压施加在 1 欧姆阻抗时，所通过的电流量（电流强度）。比一安培小的电流可以用毫安、微安等单位表示。

其中  $\Delta\nu Cs$  是指铯133原子基态的两个超精细能级之间的跃迁辐射频率。新定义使用基本电荷  $e$  重新定义安培，这样的条件可以在实验室中重现，同时较简单易懂，于2019年5月20日生效（2019年國際單位制基本單位重新定義）。

2005年，国际计量委员会同意研究将元电荷电荷量用于安培定义的可能。新的定义在2014年的第25届国际度量衡委员会上被讨论，于2019年5月20日生效。2018年第二十六届国际计量大会通过给予元电荷确定的电荷量，确定了安培的新定义。自2019年5月20日起，元电荷的电荷量被确定为  $1.602176634 \times 10^{-19} C$   $\{displaystyle 1.602176634 \times 10^{-19} C\}$ ，而  $C = A \cdot s$   $\{displaystyle C = A \cdot s\}$ 。由此，1 安培所代表的电流强度大小由元电荷电荷量和秒确定。

## 善良的小姨子18的背景与发展

硒（xī）（英語：Selenium），是一種化學元素，化學符號为Se，原子序數为34，原子量為78.971 u。硒是一種非金屬（偶爾被認為是類金屬），具有的性質介於元素週期表中上下兩元素硫和碲之間，且與砷也有相似性。它罕以元素狀態存在，亦甚少在地殼中以純化合物的礦石存在。Selenium（來自古希臘語σελήνη（selḗnē）“月神名”）於1817年由永斯·貝吉里斯發現，他注意到此新元素與先前發現的碲（以地球命名）具有相似性質。硒存在於金屬硫化物礦物中，礦石中金屬應與硫原子鍵結的位置，部分由硒原子取代。在商業上，硒經常是得自這些礦石的精煉過程中所產生的副產物。純的硒化物或硒酸鹽化合物礦物是已知的，但很少見。現今硒的主要商業用途是在玻璃製造和色素。硒是一種半導體，用於光電池，曾經是很重要的電子學應用，現已大部分被矽半導體的裝置取代，但硒仍用於少數幾種類型的直流電源突波保護器和一種螢光量子點。服用大量硒盐可能引起中毒，但微量的硒是許多生物（包括所有動物）細胞功能所必需的。硒是許多多種維生素和其他膳食補充劑中的一個成分，包括嬰兒配方奶粉。它是抗氧化酶谷胱甘肽过氧化酶和硫氧還蛋白還原酶的組成成分（間接還原動物和一些植物中的某些氧化分子）。它也存在於三種脫碘酶中，它們將一種甲狀腺激素轉化為另一種。植物中硒的需求因物種而異，某些植物需要相對較大的量，而另一些則顯然不需要。

硒有七種天然存在的同位素。其中五個：74Se、76Se、77Se、78Se和80Se是穩定的，而80Se是其中含量最豐富的（天然豐度為49.6%）。其他天然存在的同位素還包括長壽命的原始放射性核種 82Se，其半衰期為9.2×10<sup>19</sup>年。具放射性的非原始核種硒-79也以微量存在於鈾礦石中，是核分裂的產物。硒還有許多不穩定的放射性人造同位素，質量數介乎64Se到95Se；其中最穩定的兩種是75Se，半衰期為119.78天，和72Se，半衰期為8.4天。硒的同位素中，比穩定同位素更輕的放射性同位素主要透過正電子發射生成碲的同位素，而比穩定同位素更重的放射性同位素則進行β衰變生成

溴的同位素，在已知最重的硒同位素中，會有少數進行中子發射的支線。

$3 \text{ Se} + 4 \text{ HNO}_3 + \text{ H}_2\text{O} \rightarrow 3 \text{ H}_2\text{SeO}_3 + 4 \text{ NO}$  不像形成穩定三氧化物的硫，三氧化硒在熱力學上不穩定，超過  $185\text{ }^\circ\text{C}$  時分解成二氧化硒：

## 深入分析

$2 \text{ SeO}_3 \rightarrow 2 \text{ SeO}_2 + \text{ O}_2$  ( $\Delta H = -54 \text{ kJ/mol}$ ) 在實驗室里，三氧化硒可以由無水硒酸鉀 ( $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ) 和三氧化硫 ( $\text{SO}_3$ ) 反應而成。亞硒酸的鹽叫做亞硒酸鹽，例子包括亞硒酸銀 ( $\text{Ag}_2\text{SeO}_3$ ) 和亞硒酸鈉 ( $\text{Na}_2\text{SeO}_3$ )。硫化氫會和亞硒酸反應，生成二硫化硒：

$\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2 \text{ H}_2\text{S} \rightarrow \text{SeS}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O}$  二硫化硒由八元環組成，組成約為  $\text{SeS}_2$ ，其中的八元環的成分可變，例如  $\text{Se}_4\text{S}_4$  和  $\text{Se}_2\text{S}_6$ 。二硫化硒已在洗髮水中用作抗頭皮屑劑、聚合抑制劑、玻璃染料和煙花中的還原劑。三氧化硒可以由硒酸  $\text{H}_2\text{SeO}_4$  脫水而成，而後者可以由二氧化硒和過氧化氫反應而成：

以上就是關於善良的小姨子18的詳細介紹。善良的小姨子18等相關話題也值得進一步了解。