

精品欧美一区精品三区午夜二区V.3.8.2.6科技前沿网

精品欧美午夜精品一区二区三区 | 2026-04-12

精品欧美午夜精品一区二区三区是当前备受关注的热门话题。本文将围绕精品欧美午夜精品一区二区三区展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

精品欧美午夜精品一区二区三区概述

流明（英語：lumen，符號：lm）是光通量的国际單位制導出單位，用於表示光源在單位時間內所發出可見光的總量。不同於輻射通量考慮了所有電磁波的通量，光通量體現了人眼對不同波長的光有著不同的靈敏度，其大小受到光度函數的加權影響。

[...] It is defined by taking the fixed numerical value of the luminous efficacy of monochromatic radiation of frequency 540×10^{12} Hz, Kcd, to be 683 when expressed in the unit lm W⁻¹ [...] 「燭光定義為，給定一個頻率為 540×10^{12} 赫茲的單色輻射光源，其發光效能Kcd定為683流明/瓦特。」又1流明=1燭光·球面度，流明得以定義。

日常生活中用來照明的電光源通常會標示流明來當作發光能力的指標，甚至在許多地區中，法律規定必須要標示流明。一個23瓦特的省電燈泡能提供1,400到1,600流明。許多省電燈泡或其他照明設備會標明與白熾燈的比較，以下是一張圖表說明在各流明數下各種照明設備所消耗的電能。

精品欧美午夜精品一区二区三区的背景与发展

在2010年9月1日，歐洲聯盟立法強制照明設備必須優先標明光通量（流明）而非功率（瓦特）。造成這項變動的原因是歐盟於2009年發布了「耗能產品生態化設計指令」（2009/125/EC號指令）。

硒（xī）（英語：Selenium），是一種化學元素，化學符號為Se，原子序數為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，且與碲也有相似性。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。服用大量硒鹽可能引起中毒，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^{19} 年。具放射性的非原始核種⁷⁹Se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。

深入分析

$3 \text{ Se} + 4 \text{ HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 3 \text{ H}_2\text{SeO}_3 + 4 \text{ NO}$ 不像形成稳定三氧化物的硫，三氧化硒在热力学上不稳定，超过 185 °C 时分解成二氧化硒：

$2 \text{ SeO}_3 \rightarrow 2 \text{ SeO}_2 + \text{O}_2$ ($\Delta H = -54 \text{ kJ/mol}$) 在实验室里，三氧化硒可以由无水硒酸钾 (K_2SeO_4) 和三氧化硫 (SO_3) 反应而成。亚硒酸的盐叫做亚硒酸盐，例子包括亚硒酸银 (Ag_2SeO_3) 和亚硒酸钠 (Na_2SeO_3)。硫化氢会和亚硒酸反应，生成二硫化硒：

$\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2 \text{ H}_2\text{S} \rightarrow \text{SeS}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O}$ 二硫化硒由八元环组成，组成约为 SeS_2 ，其中的八元环的成分可变，例如 Se_4S_4 和 Se_2S_6 。二硫化硒已在洗发水中用作抗头皮屑剂、聚合抑制剂、玻璃染料和烟花中的还原剂。三氧化硒可以由硒酸 H_2SeO_4 脱水而成，而后者可以由二氧化硒和过氧化氢反应而成：

相关内容介绍

$\text{Se}_8 + 24 \text{ F}_2 \rightarrow 8 \text{ SeF}_6$ 相较于对应的硫化合物六氟化硫，六氟化硒 (SeF_6) 更活泼，有毒，会刺激肺部。一些硒的卤氧化物如：二氟氧化硒 (SeOF_2) 和二氯氧化硒 (SeOCl_2) 都用于特殊溶剂。

以上就是关于精品欧美午夜精品一区二区三区的详细介绍。精品欧美午夜精品一区二区三区等相关话题也值得进一步了解。