

摸添爱摸夜夜夜日日夜添V.7.2.4学术导航网

日日摸夜夜添夜夜添爱摸 | 2026-04-12

日日摸夜夜添夜夜添爱摸是当前备受关注的热门话题。本文将围绕日日摸夜夜添夜夜添爱摸展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

日日摸夜夜添夜夜添爱摸概述

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9.2×1019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砷的同位素，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，三氧化硒在热力学上不稳定，超过185 °C时分解成二氧化硒：

日日摸夜夜添夜夜添爱摸的背景与发展

$2 \text{ SeO}_3 \rightarrow 2 \text{ SeO}_2 + \text{O}_2$ ($\Delta H = -54 \text{ kJ/mol}$) 在实验室里，三氧化硒可以由无水硒酸钾 (K₂SeO₄) 和三氧化硫 (SO₃) 反应而成。 亚硒酸的盐叫做亚硒酸盐，例子包括亚硒酸银 (Ag₂SeO₃) 和亚硒酸钠 (Na₂SeO₃)。 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 SeS₂，其中的八元环的成分可变，例如 Se₄S₄和Se₂S₆。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 H₂SeO₄脱水而成，而后者可以由二氧化硒和过氧化氢反应而成：

$\text{Se}_8 + 24 \text{ F}_2 \rightarrow 8 \text{ SeF}_6$ 相较于对应的硫化合物六氟化硫，六氟化硒 (SeF₆) 更活泼，有毒，会刺激肺部。一些硒的卤氧化物如：二氟氧化硒 (SeOF₂) 和二氯氧化硒 (SeOCl₂) 都用于特殊溶剂。

以上就是关于日日摸夜夜添夜夜添爱摸的详细介绍。日日摸夜夜添夜夜添爱摸等相关话题也值得进一步了解。