

日韩无码二区二区一区V.1.5.7.9.5学术资源网

日韩无码一区二区二区 | 2026-04-12

日韩无码一区二区二区是当前备受关注的热门话题。本文将围绕日韩无码一区二区二区展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

日韩无码一区二区二区概述

赤小豆（学名：Vigna umbellata），又名紅飯豆、飯豆、蛋白豆、赤山豆，是豆科植物，外形與紅豆相似而稍微細長，致生混淆。飯豆另有其他顏色，以紅色和黃色為主，紅色即赤小豆。赤小豆主要用於中藥材，常與紅豆混用，然而赤小豆藥效較佳。

性味：赤小豆性平，入心經及脾、肺兩經，具有真確的利尿除濕、和血排膿、消腫解毒功效，主治水腫、腳氣、瀉痢等，依據《本經》所記載，具有確實的「主下水，癰腫膿血。」效果，化癥作用較佳，而沒有坊間所說的補血效果，故此有不俗的春濕去水療效。

單方：赤小豆水：將赤小豆洗淨加入 500 毫升水中，煮沸後轉細火再煮 30 分鐘，熄火後燜 30 分鐘效果更佳。以赤小豆煲成的紅豆水，具有利尿除濕的功效。赤小豆主治燥濕，具有健脾的效果，可引脾胃的水濕及濕熱下行，達至消腫去濕之效！複方：《傷寒雜病論桂林古本》或《金匱要略》【赤小豆當歸散】：治狐惑病目赤如鳩眼，以及下血病，先血後便之近血。【赤小豆鯉魚湯】：利水腫。

日韩无码一区二区二区的背景与发展

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 (selénē) “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 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。

$3 \text{ Se} + 4 \text{ HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 3 \text{ H}_2\text{SeO}_3 + 4 \text{ NO}$ 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：

深入分析

$2 \text{SeO}_3 \rightarrow 2 \text{SeO}_2 + \text{O}_2$ ($\Delta H = -54 \text{ kJ/mol}$) 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：

$\text{Se}_8 + 24 \text{F}_2 \rightarrow 8 \text{SeF}_6$ 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。

相关内容介绍

硒，特别是II氧化态的硒能与碳形成稳定的键，其结构类似于相应的有机硫化合物。硒和硫有类似的性质，因此，许多有机硫化合物都有对应的有机硒化合物。其中，最常见的是硒醚 (R_2Se ，硫醚的类似物)、二硒化物 (R_2Se_2 ，二硫化物的类似物)和硒醇 (RSeH ，硫醇的类似物)。有机硫化学中的亚砷在有机硒化学中对应的化合物是硒代亚砷 (RSe(O)R)，是有机合成的中间体，例如硒代亚砷消除反应。由于双键规则，硒酮 R(C=Se)R 和硒醛 R(C=Se)H 都很罕见。

以上就是关于日韩无码一区二区二区的详细介绍。日韩无码一区二区二区等相关话题也值得进一步了解。