

91国产 | 精品 | V.5.1.0.8学术门户网

91 | 精品 | 国产 | 2026-04-12

91 | 精品 | 国产是当前备受关注的热门话题。本文将围绕91 | 精品 | 国产展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

91 | 精品 | 国产概述

2006年6月，民主進歩黨籍政治人物陳水扁在擔任第十一任中華民國總統任內，由立法委員丁守中提案罷免，中國國民黨與親民黨黨籍立法委員參與連署。一般認為，陳水扁的親信與家人涉及諸多弊案是國親兩黨提議罷免的主因。6月27日，經立法院表決後無法超過三分之二法定門檻，該「總統罷免案宣告」不予成立，因此不另舉行罷免總統的公民投票。

罷免案理由「向人民報告」全文（總統府）（[页面存档备份](#)，存于互联网档案馆）（維基文庫）（[页面存档备份](#)，存于互联网档案馆）「找回台灣社會的公義與良心—回應陳總統6/20談話」全文

6月27日，立法院總統罷免案宣告之投票人數為133席、88席缺席（總共221席）。開票唱名下，89名國民黨（含主持會議之院長王金平）、23名親民黨及6名無黨團結聯盟（發言人高金素梅等）、1名無黨籍（李敖）等共119票贊成罷免提案。另外，參與投票者尚有14張空白廢票（12位台灣團結聯盟，2位無黨籍）。另外，不參與投票，除2名無黨聯盟出國、加上民進黨中央開會決定，由黨主席游錫堃宣佈黨籍立委86名不進立法院場內投票，共計88名缺席。因為投票結果無法通過同意罷免三分之二門檻之148票，因此立法院院長王金平在院中公告該罷免案宣告不成立。該罷免案之罷免投票不予舉行。

91 | 精品 | 国产的背景与发展

K1042/1039、K1040/1041次列车是中国铁路运行于甘肃省会蘭州至浙江寧波之间的一对快速旅客列车，自2016年5月15日起按現車次开行，現由蘭州局集團蘭州客运段负责客运任务，是連接兩地的首對直通旅客列車。列车使用4組25G型客车，沿隴海铁路、寧西铁路、淮南铁路、皖贛铁路、宣杭铁路、蕭甬铁路运行，跨越甘肅、陝西、河南、湖北、安徽、浙江六省，全程2280公里。其中蘭州站至寧波站运行30小时53分，使用车次为K1042/1039次；寧波站至蘭州站运行30小时，使用车次为K1040/1041次。

K1042/1039、K1040/1041次列车使用直供電DC600V帶集便器的中国铁路25G型客车，配屬蘭州局集團蘭州车辆段，列車滿編采取19节车厢编组，其中硬臥車9輛、硬座車7輛，軟臥車、餐車和行李車各1輛。

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 (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。

深入分析

硒有七種天然存在的同位素。其中五個： ^{74}Se 、 ^{76}Se 、 ^{77}Se 、 ^{78}Se 和 ^{80}Se 是穩定的，而 ^{80}Se 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 ^{82}Se ，其半衰期為 9.2×10^{19} 年。具放射性的非原始核種 ^{79}Se 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 ^{64}Se 到 ^{95}Se ；其中最穩定的兩種是 ^{75}Se ，半衰期為119.78天，和 ^{72}Se ，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，三氧化硒在熱力學上不穩定，超過 185°C 時分解成二氧化硒：

$2 \text{ SeO}_3 \rightarrow 2 \text{ SeO}_2 + \text{O}_2$ ($\Delta H = -54 \text{ kJ/mol}$) 在實驗室里，三氧化硒可以由無水硒酸鉀 (K_2SeO_4) 和三氧化硫 (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 (Ag_2SeO_3) 和亞硒酸鈉 (Na_2SeO_3)。硫化氫會和亞硒酸反應，生成二硫化硒：

相關內容介紹

$\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2 \text{ H}_2\text{S} \rightarrow \text{SeS}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O}$ 二硫化硒由八元環組成，組成約為 SeS_2 ，其中的八元環的成分可變，例如 Se_4S_4 和 Se_2S_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 H_2SeO_4 脫水而成，而後者可以由二氧化硒和過氧化氫反應而成：

$\text{Se}_8 + 24 \text{ F}_2 \rightarrow 8 \text{ SeF}_6$ 相對於對應的硫化物六氟化硫，六氟化硒 (SeF_6) 更活潑，有毒，會刺激肺部。一些硒的鹵氧化物如：二氟氧化硒 (SeOF_2) 和二氯氧化硒 (SeOCl_2) 都用於特殊溶劑。

硒，特別是II氧化態的硒能與碳形成穩定的鍵，其結構類似於相應的有機硫化合物。硒和硫有類似的性質，因此，許多有機硫化合物都有對應的有機硒化合物。其中，最常見的是硒醚 (R_2Se ，硫醚的類似物)、二硫化物 (R_2Se_2 ，二硫化物的類似物)和硒醇 (RSeH ，硫醇的類似物)。有機硫化學中的亞砷在有機硒化學中對應的化合物是硒代亞砷 (RSe(O)R)，是有機合成的中間體，例如硒代亞砷消除反應。由於雙鍵規則，硒酮 R(C=Se)R 和硒醛 R(C=Se)H 都很罕見。

詳細信息

硒是人體必需的微量礦物質營養素，多以氧化態 Se(II) 、 Se(IV) 、和 Se(VI) 存在，化學性質與硫相似，許多含硫胺基酸，如甲硫胺酸 (Met)、半胱胺酸 (Cys)、胱胺酸也可用硒取代硫。硒在動物組織中最常以硒甲硫胺酸 (selenomethionine，簡稱SeMet) 和硒半胱胺酸 (selenocysteine，簡稱SeCys) 的形態存在，其中硒甲硫胺酸無法由人體合成，僅能由植物合成後經攝食再經消化代謝而獲得，故食材動植物來源組成將決定硒在飲食中的形式，此外，人體中硒甲硫胺酸可以取代甲硫胺酸；但硒半胱胺酸不能取代半胱胺酸。硒在生理上的功能除了抗氧化外，還調控了甲狀腺的代謝和維他命C的氧化還原態，也曾被提出和抗癌相關的可能性。在食材成分含量裡，同種植物性食材含硒成分變化相當大，乃因各原植物生長地的土壤中硒的濃度不同，當地的動物也隨之反映相應情形，因此硒營養缺乏或過量情形常有地域性關係。然而，純硒元素和金屬硒化物的毒性相對上不大，而且有些為重要的微量元素之一。嚴重缺乏可引致克山症和溪山症，病徵包括心肌壞死、萎縮、軟骨組織壞死。另外又與甲狀腺腫、呆小症和習慣性流產有關。

以上就是關於91 | 精品 | 國產的詳細介紹。91 | 精品 | 國產等相關話題也值得進一步了解。

