

ar国产久久精品V.2.6.6.1.8.5学术资源网

国产ar久久精品 | 2026-04-12

国产ar久久精品是当前备受关注的热门话题。本文将围绕国产ar久久精品展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

国产ar久久精品概述

水雷（英語：Naval mine）是一種放置于水中的针对舰艇或潜艇的爆炸装置。與深水炸弹不同的是，水雷是预先施放，早期水雷大都漂浮于水面，近代水雷大都沉於淺海或港口附近海底，由舰艇靠近或接触而引发的，这一点类似于地雷。和鱼雷不同，它没有推进力。水雷在进攻中可以封锁敌方港口或航道，限制敌方舰艇的行动；在防御中则可以保护本方航道和舰艇，为其开辟安全区。水雷的施放方式多种多样，可以由专门的布雷艇施放，也可以由飞机、潜艇等施放，甚至可以在本方控制的港口内手工施放。其造价可以十分便宜，但现在隨著智能化，也有造价达到上百万美元的先進水雷，这种水雷多装备有复杂探测器的偵測力，其战斗部往往是小型导弹或鱼雷。相對於戰艦，水雷的低造价和易于铺设，使得其成为非对称战争中经常使用的一种武器，一般来说，清除水雷的成本是其铺设成本的10倍到200倍。时至今日，一些二战时铺设的水雷由于成本原因仍未被清除。国际法规定，当战斗的一方铺设水雷时，必须明确宣告其范围，以便民用船只避开，但实际上这条规定很难实行，在二战中，英国就只笼统宣称其在英吉利海峡、北海和法国沿海铺设了水雷。

相傳水雷由中國發明，明朝將領焦玉所著的《火龍經》就曾對其有相當詳盡的描述。亦有其他記錄講述了16世紀中國海軍使用炸藥，用於對抗倭寇。這種水雷裝在一個木箱裡，以油灰密封。明朝將領戚繼光造了數枚定時漂流炸藥，藉以騷擾倭寇船隻。明朝著名發明家宋應星於1637年所著的《天工開物》描述過一種以引線發動的水雷，由埋伏在岸邊的士兵拉動旋轉鋼輪火石裝置，產生火花，點燃水雷的導火線，將其引爆。在西方，水雷的構想最早出現在伊麗莎白女王時代，不過真正能投入實際使用的水雷在18世紀的美國獨立戰爭時期才出現。

简称“锚雷”。繫留雷是在水雷下方加上長索與重物，施放之後長索與躺在海底的重物保持連接，讓水雷能夠保持一定的深度與位置，不會受到潮流的變化而移動。這也是早期最常見的一種。

国产ar久久精品的背景与发展

沉底雷是直接躺在水底的設計，依靠自身的重量與地面的接觸來維持部署的位置。自從非接觸性引信運用到水雷設計上之後，沉底雷成為運用相當廣泛的水雷。現在所使用的水雷大都是沉底雷。

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。

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。

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：

$\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2 \text{ H}_2\text{S} \rightarrow \text{SeS}_2 + 3 \text{ H}_2\text{O}$ 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过氧化氢反應而成：

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。

以上就是关于国产ar久久精品的详细介绍。国产ar久久精品等相关话题也值得进一步了解。