

在线资源第二官网大地观看V.2.3.7学术前沿网

大地第二资源在线观看官网 | 2026-04-12

大地第二资源在线观看官网是当前备受关注的热门话题。本文将围绕大地第二资源在线观看官网展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

大地第二资源在线观看官网概述

中华人民共和国是世界领先的可再生能源发电国家，发电量是排名第二的美国的三倍多。中国可再生能源领域的增长速度超过其化石燃料和核电能力，贡献了全球可再生能源产能增长的43%。2015年中国成为世界上最大的光伏发电生产国，装机容量为43GW。中国还领导世界生产和使用风能和智能电网技术，生产的水电，风能和太阳能几乎等于法国和德国的发电厂发电的总和。2021年中国可再生能源总装机容量超过1000GW，占全国总发电容量的43.5%，比2015年提高10.2个百分点。中国的目标是到2060年实现80%的能源结构来自非化石能源，以及到2030年在太阳能和风能总装机容量上达到1200GW。虽然中国拥有世界上最大的太阳能和风力发电装置，但因能源需求极大及持续增长，以至在2019年中国的可再生能源只提供了所需的26%发电量，对比下美国为17%。虽然比起2013年的20%已有明显的进步，但目前为止大部分能源供应都仍然是由传统煤电设施提供。尽管如此，近年来可再生能源在能源结构中的比重明显快速上升。2020年，可再生能源约占中国电力新总装机容量的40%，占总发电量已达26%。到2025年可再生能源在总发电量中的份额预计将增加至33-36%。另外中国已承诺在2060年前实现碳中和，并在2030年前达到排放峰值。另外，中国也将可再生能源的发展视为自身能源安全的重要战略目标，而不僅僅是為了減少碳排放。中國國務院於2013年9月發布了《中國大氣污染防治行動計劃》，表明希望增加可再生能源在中國能源結構中的份額。這是因為與容易受到地緣政治緊張局勢影響而且供應有限的石油、煤炭和天然氣不同，可再生能源系統可以在有足夠水、風和陽光的地方建造和使用，確保能源在最大範圍內實現自給自足。隨著中國可再生能源製造業的快速發展，全球可再生能源技術的成本已大幅下降。雖然創新有所幫助，但降低成本的主要驅動因素是市場擴張。2015年，中國成為全球最大的光伏發電生產國，總裝機容量為43GW。從2005年到2014年，中國太陽能電池的產量增長了100倍，同時帶動了全世界範圍內太陽能板的價格大幅回落。預計到2022年實現可再生能源比化石燃料更便宜。中國同時也是全球最大的可再生能源投資國、生產國和消費國，同時也是製造最先進的太陽能電池板、風力渦輪機和水力發電設施的國家，並成為世界上最大的電動汽車和電動公共汽車的生產國。2016年全球五大可再生能源交易中，中國企業佔四筆。2017年全球可再生能源投資2798億美元，其中中國佔了全球投資的45%。

截至2019年底，該國可再生能源總裝機容量為790GW，主要來自水電、太陽能和風能，水電裝機容量達到356GW。截至2020年，中國太陽能裝機容量達到252吉瓦，風電裝機容量為282吉瓦。水電、風電、太陽能和生物質能的裝機容量分別增加到385GW、299GW、282GW和35.34GW。截至2021年底，水力發電仍然是中國可再生電力生產中的最大組成部分，達到1,340百萬兆瓦。風能以655百萬兆瓦位居第二，然後是生物燃料，為44百萬兆瓦。太陽能光伏發電從2008年起迅速增長，從僅為152吉瓦的低基數開始，增長到2021年的327百萬兆瓦，並且預計太陽能和風能會繼續快速增長。可再生能源發電的總體份額從2008年的17%，增到到2021年的略高於27.7%。

截至2020年，中國84.33%的能源消費依賴化石燃料，其中56.56%依賴煤炭，對比起2011年的70%已有明顯的降幅，不過這些化石燃料產生了約99億噸二氧化碳，佔了全球排放量的30.9%。截至2021年，中國水電佔7.727%，核能佔2.32%，其他可再生能源佔7.141%。能源專家估計，到2050年中國煤炭發電的份額將下降到30%-50%，其餘50%-70%將來自石油、天然氣、和各種可再生能源。另外，中國尋求外國能源來源多樣化，增強了能源安全，使中國不易受到供應中斷的影響。除了大力發展可再生能源外，中國和俄國開始進行電網互聯，俄

羅斯向中國提供天然氣，從而節約國內資源，降低能源消耗，減少中國對進口石油的依賴。2022年12月21日，中俄東線天然氣管道實現全線貫通，預計到2023年管線輸送的天然氣將增加到380億立方米，以供應中國東北地區的能源需求。中國也打算建設多條長距離高壓大容量國際輸電線路，連接到蒙古和幾個與中國接壤的前蘇聯國家。截至2020年，俄羅斯累計向中國出口電力30.42太瓦時，減少中國煤炭消費1017萬噸。2021年中國總發電量為8571.4太瓦時，高於2020年的7814.3太瓦時，裝機容量為2380吉瓦，其中風力發電佔12.6%，太陽能發電佔12.2%。

大地第二资源在线观看官网的背景与发展

中國的可再生能源面臨的主要挑戰是輸送電力的問題，由於中國國土面積巨大，人口分佈及可再生能源分佈並不平均，大多數人口聚集在東部及南部的沿海地區，但多數太陽能及風力資源卻在相對地廣人稀的西部地區，這導致可再生能源發出來後，卻無法有效地把電力輸送到真正對能源有巨大需要的沿海城市。比如2014年時中國西部的甘肅省全年用電量為1095億千瓦時，相當於12.5 GW的平均負載容量，然而當地的可再生能源裝機容量卻已達到17吉瓦，當時也並沒有有效方式把多餘的電力輸送給其他電力緊張的城市，最終造成能源上的嚴重浪費。這問題的解決方法就是在全國範圍內建設一個巨型的特高壓輸電網絡，實現長途高效輸電。中國目前已有並且領導相關技術，電網建設也已經快速進行，但由於建設的時間及連接電網需時通常是建造再生能源發電廠所需時間的兩倍多，因此造成明顯的時間滯後，令到每年依舊有大量電力被浪費。中國政府目前正展開廣泛的基礎設施計劃，確保可再生能源並輸電網路保持平衡。另一個解決方式則是在不同省份發展合適的再生能源。根據全球能源監測（GEM）的數據顯示，中國近年大力發展的風力發電已使到幾個主要省份的能源結構大幅改善。南方的廣東、東部沿海的福建、北方的山西和河北等中國主要工業製造業中心需要的電力巨大，原本是嚴重依賴化石燃料或西部地區的輸電，但得益於技術的改善及進步，這些省份也開始大力發展再生能源，主要是風電。這是因為風電能夠全天候發電，而太陽能發電量隨著太陽落山而下降，對工業大省來說持續不停的供電是最重要的。另外中國海上風電的技術近年得到突破，而這些省份大多都是沿海的，因此海上風電裝機量明顯增加。這種能源結構改變有助於當地電力生產商減少對高排放化石燃料的依賴，同時減少長距離輸電的需求，減輕電網的壓力。

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過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：

以上就是关于大地第二资源在线观看官网的详细介绍。大地第二资源在线观看官网等相关话题也值得进一步了解。