

# 观看毛片免费日韩avV.8.5.0.0.6文献中心网

日韩av毛片免费观看 | 2026-04-12

日韩av毛片免费观看是当前备受关注的热门话题。本文将围绕日韩av毛片免费观看展开详细介绍，帮助读者全面了解相关内容。

## 日韩av毛片免费观看概述

堆肥 (composting) 或腐熟、堆制处理,是在微生物作用下通过高温发酵使有机物矿质化、腐殖化和无害化而变成腐熟肥料的过程。堆肥 (compost) 也指经由上述过程产生的腐败有机物组成的混合物,用作肥料和改良土质。沤肥或沤肥,属于一种堆肥,特指用水长时间浸泡禾秸、人畜粪便、污泥等物沤成肥料的过程,也是制这种肥料的过程。腐熟一词,有时特指茎、叶、秆等难分解有机物经发酵腐烂成有效肥分和腐殖质的过程。堆肥将生物来源的有机废料好氧分解、稳定化和回收,在许多方面对土地有利,其好处包括:作为肥料为农作物提供养分,起到土壤调理剂 (soil conditioner) 的作用,增加土壤中的腐殖质或腐植酸含量,引入有益微生物,以及作为土壤的天然杀虫剂,帮助抑制土壤中的病原体并减少土传病害 (soil-borne diseases)。在最简单的层面上,堆肥是将湿有机物经过产热、好氧的分解过程转换成腐殖质的过程,需要数周到数月完成。有机质必须碳氮比正确,一般分为富氮的绿色垃圾 (叶子、厨余) 和富碳的棕色垃圾进行配比。现代专业的堆肥是一个多步骤,密切监测的过程,需要测量水,空气和碳氮富含材料的输入。分解过程通过切碎植物物质,加水并通过定期转动混合物确保适当的通气来辅助。蠕虫和真菌进一步分解材料。需要氧气工作的细菌 (好氧细菌) 和真菌通过控制化学过程,将输入转化为热,二氧化碳和铵。铵 ( $\text{NH}_4$ ) 是植物使用的氮的形式。当植物不使用铵,铵可被细菌进一步通过硝化作用转化为硝酸根 ( $\text{NO}_3$ )。堆肥是有机农业的关键成分,其富含营养,广泛用于花园,园林绿化,园艺和农业。在生态系统中,堆肥可用于侵蚀控制,土地和溪流复垦,湿地建设以及堆填区 (见堆肥用途)。好氧堆肥相比将物质进入垃圾填埋场不受控制地厌氧消化,优点在于不产生异味和沼气,并且产生的热量可以杀灭病原体和杂草种子。

碳 - 能量;碳的微生物氧化产生热量,如果包括在建议的水平。高碳材料往往是棕色和干燥的。氮 - 生长和繁殖更多的生物体以氧化碳。高氮材料往往是绿色的 (或多彩的,如水果和蔬菜) 和湿的。氧 - 用于氧化碳,分解过程。水 - 正确地维持活动而不引起厌氧条件。这些材料的某些比例将提供有益的细菌,其营养物质以加热堆的速度工作。在这个过程中,许多水将被蒸发 ("蒸汽") 释放,氧气将迅速耗尽,解释了积极管理堆的需要。堆越热,需要添加空气和水的次数越多;空气/水的平衡对于维持高温 ( $135^\circ\text{-}160^\circ\text{F} / 50^\circ - 70^\circ\text{C}$ ) 至关重要,直到材料分解为止。同时,太多的空气或水也会减慢工艺,碳太多 (或太少的氮) 也是如此。热容器堆肥的重点是保留热量以提高分解速度,并更快地生产堆肥。最有效的堆肥发生在最佳的碳:氮比例为10:1至20:1。C/N比例为~30以下时,对于快速堆肥是有利的。理论分析通过现场测试证实,30以上的底物是氮缺乏的,而低于15,可能将一部分氮气以氨的形式排出。几乎所有的植物和动物材料都具有碳和氮,但是数量的变化很大,因为具有上述特征 (干/湿,褐/绿)。取决于不同的物种,新鲜草切片的平均比例约为15:1,和干燥的秋叶的平均比例约为50:1。按体积混合相等的数量近似理想的C:N范围。在任何时候,很少有 个别情况将提供理想的材料组合。数量的观察和不同材料的考虑作为堆是随着时间的推移而被建成的,可以为个别情况快速实现可行的技术。

细菌 - 在堆肥中发现的所有微生物中最多的微生物是细菌。取决于堆肥阶段,嗜温或嗜热细菌可能占主导地位。放线菌 - 是分解纸制品所必需的,例如报纸,树皮等。真菌 - 霉菌和酵母有助于分解细菌不能分解的材料,特别是木质材料中的木质素。原生动物 - 帮助消耗细菌,真菌,和微型的有机颗粒物。轮形动物- 轮形动物帮助控制细菌和小原生动物群体。此外,蚯蚓不仅摄取部分堆肥材料,而且在通过堆肥时不断重新创造曝气和排水隧道。缺乏健

康的微生物群落是堆肥过程在堆填场缓慢的主要原因，环境因素如缺乏氧气，营养物或水是造成生物群落枯竭的原因。自堆肥中，可筛选出畜产有利用途的微生物菌株；粪产鹼菌、解淀粉芽孢桿菌、地衣桿菌、巨大芽孢桿菌、短小桿菌、枯草桿菌。

## 日韩av毛片免费观看的背景与发展

初始的嗜温阶段，其中分解在中等温度下通过嗜温微生物进行。随着温度升高，开始第二个嗜热阶段，其中分解是由各种嗜热细菌在高温下进行的。随着高能化合物供应的减少，温度开始下降，而成熟期嗜温微生物再次占主导地位。

由于垃圾填埋场空间的增加，全世界对堆肥循环利用的兴趣都在增加，因为堆肥是将可分解有机材料转化为有用的稳定产品的过程。堆肥是土壤磷消耗恢复土壤活力的唯一途径之一。联合堆肥是将固体废物与脱水生物固体相结合的技术，尽管控制城市固体废物的惰性和塑料污染的困难使得该方法吸引力较小。工业堆肥系统越来越多地被安装作为垃圾管理替代垃圾填埋场，以及其他先进的废物处理系统。将混合废物流与厌氧消化或容器上堆肥相结合的机械分选称为机械生物处理，由于控制堆填区允许有机质含量的规定，越来越多地在发达国家使用。

世界上最大的城市固体废物共同堆肥（MSW）是加拿大艾伯塔省埃德蒙顿的埃德蒙顿堆肥设施，每年将22万吨住宅固体废物和22,500干吨生物固体转化为80,000吨堆肥。该设施面积为38,690 m<sup>2</sup>（416500平方英尺），相当于4½加拿大式足球场，其运营结构是北美最大的不锈钢建筑，规模为14个NHL溜冰场。2006年，卡塔尔授予吉宝企业子公司旗下的吉宝Seghers新加坡公司275,000吨/年无氧消化和堆肥厂的合同，该公司是瑞士Kompogas许可的。该工厂拥有15个独立的厌氧消化池，将在2011年初全面投产后成为世界最大的堆肥设施，并成为卡塔尔国内固体废物管理中心的一部分，这是中东最大的综合废物管理综合体。伦敦的邱园（Royal Botanic Gardens, Kew）是欧洲最大的非商业堆肥堆之一。

## 深入分析

堆肥作为公认的做法至少可以追溯到早期的罗马帝国，早在老加图公元前160年的《农业文化》一书中被提及。传统上，堆肥涉及堆放有机材料，直到下一个种植季节为止，此时材料已经腐烂到足以在土壤中使用。这种方法的优点是从需要很少的工作时间或努力，并且在温带气候中自然适应农业实践。缺点（从现代的观点来看）是，这个空间是一整年被使用的，一些营养物质可能因暴雨而被浸出，致病的生物和昆虫可能没有得到充分的控制。堆肥从1920年代开始被有些现代化，在欧洲作为有机农业的工具。城市有机材料转化为堆肥的第一个工业基地是在1921年在奥地利威尔士成立的。早期频繁引用农业中堆肥的引用方式是德语世界的鲁道夫·斯坦纳（Rudolf Steiner），他是一种被称为生物动力农法的耕种方法的创始人。

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（selēnē）“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  $^{82}\text{Se}$ ，其半衰期為 $9.2 \times 10^{19}$ 年。具放射性的非原始核種 $^{79}\text{Se}$ 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 $^{64}\text{Se}$ 到 $^{95}\text{Se}$ ；其中最穩定的兩種是 $^{75}\text{Se}$ ，半衰期為119.78天，和 $^{72}\text{Se}$ ，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 $\beta$ 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。

## 相关内容介绍

$3 \text{ Se} + 4 \text{ HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 3 \text{ H}_2\text{SeO}_3 + 4 \text{ NO}$  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 $185^\circ\text{C}$ 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 ( $\text{K}_2\text{SeO}_4$ ) 和三氧化硫 ( $\text{SO}_3$ ) 反应而成。亚硒酸的盐叫做亚硒酸盐，例子包括亚硒酸银 ( $\text{Ag}_2\text{SeO}_3$ ) 和亚硒酸钠 ( $\text{Na}_2\text{SeO}_3$ )。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  $\text{SeS}_2$ ，其中的八元环的成分可变，例如  $\text{Se}_4\text{S}_4$ 和 $\text{Se}_2\text{S}_6$ 。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  $\text{H}_2\text{SeO}_4$ 脱水而成，而后者可以由二氧化硒和过氧化氢反应而成：

## 详细信息

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

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。硒和硫有類似的性質，因此，許多有機硫化合物都有对应的有机硒化合物。其中，最常见的是硒醚 ( $\text{R}_2\text{Se}$ ，硫醚的类似物)、二硒化物 ( $\text{R}_2\text{Se}_2$ ，二硫化物的类似物)和硒醇 ( $\text{RSeH}$ ，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 ( $\text{RSe(O)R}$ )，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  $\text{R(C=Se)R}$ 和硒醛  $\text{R(C=Se)H}$ 都很罕见。

硒是人體必需的微量礦物質營養素，多以氧化態 $\text{Se(II)}$ 、 $\text{Se(IV)}$ 、和 $\text{Se(VI)}$ 存在，化學性質與硫相似，許多含硫胺基酸，如甲硫胺酸 (Met)、半胱氨酸 (Cys)、胱氨酸也可用硒取代硫。 硒在動物組織中最常以硒甲硫氨酸 (selenomethionine，簡稱SeMet) 和硒半胱氨酸 (selenocysteine，簡稱SeCys) 的形態存在，其中硒甲硫氨酸無法由人體合成，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，人體中硒甲硫氨酸可以取代甲硫胺酸；但硒半胱氨酸不能取代半胱氨酸。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。

以上就是关于日韩av毛片免费观看的详细介绍。日韩av毛片免费观看等相关话题也值得进一步了解。