

解密2007年上海中考部分科目重要考点 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/156/2021_2022__E8_A7_A3_E5_AF_862007_c64_156899.htm [英语] 紧扣考纲重视双基 2006年上海中考英语卷总分虽然已经达到了150分，但是，命题的难度系数之比仍旧和往年一样，保持为8：1：1。首先，2007年中考的命题要求大体不变，基础题总分值应该达到120分之多。因此在复习时，建议同学们要重视对基础知识的学习和自身语言能力的培养，不要一味地钻研难题、偏题和怪题，而应该着重双基，擅于运用。从知识内容上来说，要紧扣考纲(即上海教育出版社出版的《上海市初级中学英语学科教学基本要求与训练》)来学习。从语言知识方面来讲，考点的内容应包括词汇、词法、句法和语言功能等几个方面：1、词汇词汇犹如“语言大厦”中的砖瓦，是最基本的语言材料，所以学习英语时要注意词汇的积累。词汇的记忆应根据已学单词的构词法判断合成词和派生词的词类和词义。培养按字母、字母组合发音规律和读音规则或音标独立拼读基本符合规则的单词的记忆能力。2007年的考纲中共记录了上海市一期课改教材、牛津英语(上海版)教材和新世纪英语教材中的常用单词1660个和词组336个。此外，在复习词汇时，要注意中英文的对应，不能张冠李戴，要特别注意英语中一词多义、一词多音、一词多性；多词一音、多词近义、多词形似的现象。对一些形似词或近义词组要加以重点区别。例如，turndown“(把音量)调低”；turninto“变成”；turnoff“关掉(电灯，电视，收音机等)”；turnon“开，旋开(电灯，电视，收音机等)”；turnout“结果是，证明是”；turnover“

翻(车)；翻(页)；翻身”等一系列以turn为词根的短语。再如，receive(v.)“收到”；recite(v.)“背诵”；record(n./v.)“记录；唱片；录了音的磁带；将(声音，景象等)录下”

和recycle(v./n.)“回收利用(废物等)等形似词之间的词义区别。同时，还要明确：1)考纲中所记录的每个单词的每一种词性和词义都属于应该掌握的知识范畴，要求熟悉。例如

，about不仅具有介词“关于”，副词“大约”的意思，而且还具有副词“到处；四处”的含义。又如“front”的解释有多种：作名词时解为1、“前部；前面”2、“前线”；作形容词时解为：“前部的；前面的”而在今年的考纲中还去除了其作为名词“冷热空气团的分界处”的解释要求。2)人称代词、数词和冠词虽然未列在本词汇表范围内，但是它们同样也是要求学生应该掌握并会运用的语言知识。(一)[化学]

中考化学10大考点，你不可不知来源：www.examda.com 备考2007年中考，要结合自身的情况，进行合理的复习安排，要重视能力方面的训练，10个重要的考点是必须掌握的。

重要考点之二：物质的性质和变化该重要考点分值为(1-2)分，几乎每年都考。该考点往往出现在选择题中，属于易得分题。本考点要把握好物质的性质与变化是不同的概念，物质的性质体现物质的变化，物质的变化表现出物质的一些性质。物理性质和化学性质的区别，前者是不需要通过化学变化表现出来的性质，后者是发生化学变化时表现出来的性质；物理变化和化学变化的区别，其实质是是否有新物质生成。

练一练：下列物质的用途利用了其化学性质的是()A、氧气支持燃烧B、干冰作致冷剂C、氢气用于充灌探空气球D、活性炭吸附冰箱异味

重要考点之三：纯净物和混合物该重要考

点分值为(1-2)分，几乎每年都考。该考点往往出现在选择题中，属于易得分题。本考点要牢牢把握纯净物和混合物的概念。练一练：1、日常生活中常见的下列物质，属于化合物的是()A、白酒 B、不锈钢窗 C、大理石D、冰水混合物

重要考点之四：质量守恒定律质量守恒定律，是化学学科中考的重要考点，每年必考。主要根据质量守恒定律，找出守恒的关系，得出正确的答案。质量守恒定律，要切记四个不变。也就是在化学反应中，原子的种类不变；原子的数目不变；原子的质量不变；故参加化学反应的各物质的质量总和与化学反应后生成的各物质的质量总和不变。其化学反应的实质是反应物的分子先分裂成原子，原子再重新组合成新的分子。练一练：往5.6g混有少量铜粉的铁粉中加入足量稀硫酸，产生氢气的质量()。 A、大于0.2gB、等于0.2gC、小于0.2gD、无法确定

重要考点之五：分子原子知识该重要考点分值为(1-2)分，近两年考题中出现的几率较多。要学会用该知识来解释生活中的一些现象，把握好以下知识点。1、原子化学变化中的最小微粒。来源：www.examda.com 2、分子保持物质化学性质的一种微粒。3、原子和分子具有一定的体积，原子、分子间有一定的间隙，并不断地作无规则的运动。

4、原子结构原子结构示意图。来源：www.examda.com 5、原子种类决定于核内的质子数(核电荷数)。练一练：1、走进新装修的房屋常有一股异味，利用有关分子的性质解释该现象，最合理的是() A、分子在不断运动B、分子的质量很小C、分子间有间隙D、分子的体积很小(二) 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com