

高考答题易错点

以下指出历次化学考试考生常丢分的地方，希望大家考试时不在这些地方出差错，高标准，严要求，从平时做起，向规范要高分。自己曾经出现过的错误，在阅读时作出标记。

一、选择题中的“关键词”

1、过量还是少量 2、化合物还是单质或混合物

3、请注意选择题“正确的是”，“错误的是或不正确的”两种不同要求。请注意，做的正确，填卡时却完全填反了，要十分警惕这种情况发生。

4、排列顺序时，分清是“由大到小”还是“由小到大”，类似的，“由强到弱”，“由高到低”，等等。

5、阿佛加德罗常数题中：①水：常温下是液态；②稀有气体：单原子分子；

③SO₃：常温下是液态或固态；④NO₂：存在与N₂O₄的平衡；

4 L，同温同压下才能比较。⑤和气体的体积有关的比较(如密度)：注意标准状况下才能用

22

⑥不是气体的有机物不需要标准状况的条件，如戊烷，辛烷等。

⑦把原子序数当成相对原子质量，把相对原子质量当相对分子质量，把原子量当质子数。

⑧Na₂O₂、H₂O₂、Cl₂等若既作氧化剂又作还原剂时，反应转移电子数易多算。

⑨注意选项中给的量有无单位，有单位不写或写错的一定是错的。

⑩273℃与273K不注意区分，是“标况”还是“非标况”，是“气态”还是“液态”“固态”不分清楚。22.4L·mol⁻¹的适用条件。注意三氧化硫、乙烷、己烷、水等物质的状态。区分液态氯化氢和盐酸，液氨和氨水，液氯和氯水。

6、离子大量共存：①注意酸碱碱性环境 ②注意氧化还原反应如Fe²⁺与H⁺、NO₃⁻不共存，Al与HN₃无氢气等 ③注意审题，是大量共存还是不能大量共存

7、离子方程式正误：①看电荷是否守恒 ②看物质拆分中否正确，只有强酸、强碱、可溶性盐可拆，其它一律不拆 ③看产物是否正确，如CO₂的反应是生成正盐还是酸式盐、Fe³⁺与S²⁻反应是氧化还原反应等 ④看原子是否守恒 ⑤水解与电离方程式要看准，不要被反应物有水所迷惑。

8、注意常见符号的应用如分清是“====”还是“=”，“△H>0”、“△H<0”、沉淀、气体符号，电荷与价标、写电子式时“[]”的应用等等。

二、解答题中的“关键词”及应注意之处：

1、书写“名称”还是“化学式”、“分子式”、“电子式”、“结构式”还是“结构简式”。

2、书写“化学方程式”还是“离子方程式”或“电极方程式”、“水解方程式”、“电离方程式”。

3、书写方程式中的物质聚集状态、特殊的反应条件、产物(如酯化反应的水)写全。

4、填写结果时应对准物质。如写“A”的不应写成“B”的。

5、实验填空题或简答题，注意文字用语要准确(1)不用错别字：如脂与酯、铵与氨、坩与甘、蘸与粘、蓝与兰、褪与退、溶与熔、戊与戌、催与崔、苯与笨、饱和与饱和及有机官能团名称等。

(2)不用俗语：如a、打开分液漏斗的开关(活塞)，b、将气体通进(入)盛溴水的洗气瓶，c、酸遇石蕊变红色(酸使石蕊呈红色)等。(3)用语严谨：如pH试纸不能说湿润，其它试纸均要写湿润。三对共用电子对要竖写。离子浓度要用C()表示。

6、原电池正负极不清，电解池、电镀池阴阳极不清，电极反应式写反了。

7、求气体的“体积分数”与“质量分数”不看清楚，失分。求“转化率”、“百分含量”混淆不清。

8、两种不同体积不同浓度同种溶液混和，总体积是否可以加和，要看题目情景和要求。

9、有单位的要写单位，没有单位的就不要写了。如“溶解度”单位是克，却不写出，“相对分子质量”、“相对原子质量”无单位，却加上“g”或“g·mol⁻¹”。摩尔质量有单位（g·mol⁻¹）却不写单位，失分。

10、描述实验现象要全面、有序，与实验目的相联系，陆海空全方位观察。

11、气体溶解度与固体溶解度表示方法、计算方法混为一谈。

12、 $m A(s) + n B(g) \rightleftharpoons p C(l) + q D(g)$ 这种可逆反应，加压或减压，平衡移动只考虑其中的气态物质(g)的化学计量数。

13、配平任何方程式，最后都要进行“系数化简”。书写化学反应方程式，反应条件必须写，而且写正确。氧化—还原反应配平后，得失电子要相等，离子反应电荷要守恒，不搞假配平。有机化学方程式未用“→”热化学反应方程式不写反应条件，不漏写物质的聚集状态，不漏写反应热的“+”或“-”，反应热的单位是kJ·mol⁻¹。

14、回答简答题，一定要避免“简单化”，要涉及原理，应该有因有果，答到“根本”。

15、有机结构简式中原子间的连结方式表达正确，不要写错位。结构简式有多种，但是碳键、官能团不要简化，酯基、羧基的各原子顺序不要乱写，硝基、氨基写时注意碳要连接在N原子上。如，COOHCH₂CH₂OH(羧基连接错)，CH₂CHCOOH(少双键)等(强调：在复杂化合物中酯基、羧基最好不要简化)。中文名称不能写错别字。酯的n元环是碳原子数加O(或N)原子数

16、解推断题，实验题 思维一定要开阔、活跃，联想性强。切不可看了后面的文字，把前面的话给忘了，不能老是只从一个方面，一个角度去考虑，应该是多方位、全方位进行考虑。积极地从考题中字字、句句中寻找出“突破口”

17、看准相对原子质量，Cu是63.5还是64，应按卷首提供的用

18、计算题中往往出现“将样品分为两份”（或“从1000mL溶液中取出50mL”），最后求的是“原样品中的有关的量”，你却只求了每份中的有关量。

19、化学计算常犯错误如下：①分子式写错②化学方程式写错或不配平或配平有错③用关系式计算时，物质的量关系式不对，以上情况发生，全扣分④分子量算错⑤讨论题，缺讨论过程，扣相当多的分⑥给出两种反应的量，不考虑一反应物过量（要有判断过程）⑦要求写出计算规范过程：解、设未知量、方程式或关系式，计算比例关系、比例式主要计算过程、答、单位、有的题目还要写出推理过程，不要省略步骤，计算过程要带单位。注意题中对有效数字的隐性要求

20、遇到做过的类似题，一定不要得意忘形，结果反而出错，一样要镇静、认真解答，不要思维定势；碰到难题决不能一下子“蒙”了，要知道，机会是均等的，要难大家都难。应注意的是，难度大的试题中也有易得分的小题你应该得到这分

21、解题时，切莫在某一个“较难”或“难”的考题上花去大量的宝贵时间，一个10分左右的难题，用了30多分钟甚至更多时间去考虑，非常不合算，不合理。如果你觉得考虑了几分钟后还是无多少头绪，请不要紧张、心慌，暂把它放在一边，控制好心态，去解答其他能够得分的考题，先把能解决的考题先解决。再回过头来解决它，找到了感觉，思维活跃了，很可能一下子就想通了，解决了

高考前最后几天应做的事

1、回顾错题，想想如何在高考中避免类似错误

2、回看课本，多看看平时复习未作重点的复习的部分知识，如蛋白质、胶体、新材料等

3、手写一遍重点化学方程式，还有离子方程式、重点物质的电离方程式、水解方程式、热化学方程式、电解方程式、结构式、电子式，这些都是II卷书写的重点，要保证不出错

4、把考试不该犯的错误写下来，如“名称”写成化学式，结构式写成电子式，离子方程式写成水解方程式等，在高考前多看几遍，提醒自己考场上不应犯同样的错误

5、休息好，调整好考试心态，要充满自信、细心审题、大胆推理、认真书写，保证该拿的分都拿到手，考出自己理想的成绩来