

— 标准化题型分析与研究 —

初中化学

BIAD
ZHUN
TUXING

天津科学技术出版社

D. 饱和溶液析出晶体后，浓度就比原饱和溶液小了。

解：(1)C；(2)C；(3)B；(4)B；(5)C。

分析：这几个题是检查物理变化、化学变化、纯净物、混和物、饱和溶液等最基本概念的，要求对概念掌握十分确切，同时还必须掌握其它概念，比如什么是吸附？什么是干馏？只有对有关物质的性质及变化都清楚的前提下，才能准确无误地从四个备选答案中选出一个准确答案。这种题还要求学生认真审题，才能作出准确的选择。一般同学对“什么是化学变化”能顺利答出来，但如题目问“不属于物理变化的（实际上就是化学变化）是哪个”，学生往往因审题不仔细而误解为“属于物理变化”的是哪个而作出错误选择。

2. 配伍选择题：此种题型是几个问题共用一组答案，备选答案放在问题的前面，每项答案可以选用一次，也可以重复选用多次，还可以一次也不用，问题与答案数目可以相等，也可以不相等，但是每个问题只能选择一个答案。

【例题】下列各题中每套字母标明的备选答案后面，有几个用数字标明的叙述，选择最适合每个叙述的一个备选答案，填在括号中。

A. 化合反应；B. 分解反应；C. 置换反应；D. 复分解反应；E. 氧化—还原反应。

①氯化铁溶液滴入氢氧化钠溶液中……………()

②加热胆矾使它成为白色粉末……………()

③氢氧化铜放入足量浓盐酸中……………()

④锌粒投入稀硫酸中……………()

⑤氧化钠投入水中……………()

⑥在加热条件下，一氧化碳通过氧化铜粉末…()

	A	B	C	D	E
第一叙述句	正确	正确	正确	错误	错误
第二叙述句	正确，第二句是第一句合理解释	正确，第二句不是第一句合理解释	错误	正确	错误

稀硫酸；原因是稀硫酸和碳酸钙反应生成微溶性的硫酸钙附着在大理石表面阻碍反应的继续进行.....()

(2) 催化剂能改变一个反应的速度；因为它在反应前后化学性质和质量都没有改变.....()

(3) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 是混和物；因为由多种分子组成的物质是混和物.....()

(4) NaHSO_4 和 H_2SO_4 都是酸；它们的水溶液都是显酸性的.....()

(5) Na_2O 的水溶液能导电，所以 Na_2O 是电解质；因为凡在水溶液中能导电的物质就是电解质.....()

解：(1)A；(2)B；(3)D；(4)D；(5)E。

分析：回答这种类型的问题，要求学生对概念的掌握必须准确、透彻，不仅要知道概念的内含（概念本身的含意），而且要掌握概念的外延（概念与概念之间的区别与联系）。回答这类题，要一层一层地回答，一般先考虑两个叙述句是否都正确，然后再考虑第二句是否是第一句的合理解释，最后再去看符合哪一种组合。

6. 填空选择题：在每个空白处或每题后提供3—5个备选答案，要求学生从中选出合适的答案，用代号填空，每题可以有一个或几个空白要填写。

【例题】 选择正确答案的字母，填入下列各题的空格