

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(五)

化学

相对原子质量: H—1 C—12 N—14 O—16 K—39

一、选择题(本题共15小题,每小题1分,共15分)

说明:每小题只有一个选项符合题意。

- 下列变化中,属于化学变化的是
A. 河水结冰 B. 木材燃烧 C. 玻璃破碎 D. 液体过滤
- 食用下列食物是为人体补充蛋白质的是
A. 鱼肉 B. 黄油 C. 面条 D. 黄瓜
- 下列几种饮料中,含有有机物的是
A. 苏打水 B. 白糖水 C. 食盐水 D. 矿泉水
- 按环保要求:凡有颜色、异味的工业废水都禁止排放。净化此类废水可采取的方法是
A. 沉淀 B. 过滤 C. 吸附 D. 静置
- 高氯酸是最强的酸,化学式为 HClO_4 。下列物质中最高价态元素的化合价,与高氯酸中氯元素化合价相同的是
A. KNO_3 B. Mn_2O_7 C. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ D. CuSO_4
- 下列产品中,属于石油加工产品的是
A. 煤油 B. 煤气 C. 煤焦油 D. 焦炭
- 下列事实:①碘的升华;②水蒸发成水蒸气;③水电解成氢气和氧气;④氧化汞受热生成汞和氧气。其中能说明“分子可分成原子”的是
A. ①② B. ②③ C. ③④ D. ①④
- 下列物质中,属于盐类但不能用于烹调的是
A. 甲醛 B. 氯化钠 C. 醋酸 D. 亚硝酸钠
- 鉴别生活中的下列各组物质,所选用的试剂或操作方法,错误的是
A. 白酒和白醋:闻气味 B. 矿泉水和纯水:肥皂水
C. 食盐和纯碱:白醋 D. 合成纤维和纯毛:灼烧
- 在盛有水的试管中分别加入下列物质,一段时间后在试管外壁有水珠产生的是
A. 浓硫酸 B. 氢氧化钠固体 C. 硝酸铵固体 D. 氯化钠固体
- 右图是在元素周期表中表示的某种元素,下列叙述错误的是
A. 该元素原子核外电子数是37
B. 该元素原子的质量为85.47
C. “Rb”可以表示“铷”这种物质
D. 该元素原子在化学反应中易失去电子

37	Rb
铷	85.47

13. 下列说法中,不正确的是

- 氯化钠是食盐的主要成分
- 碳酸钠溶液呈中性
- 碳酸氢钠是发酵粉的主要成分之一
- 碳酸钙可用作补钙剂

14. 二氧化碳的下列用途中,只利用其物理性质的是

- 二氧化碳用作气体肥料
- 二氧化碳用于制造纯碱
- 二氧化碳用作灭火剂
- 干冰用于制造舞台云雾

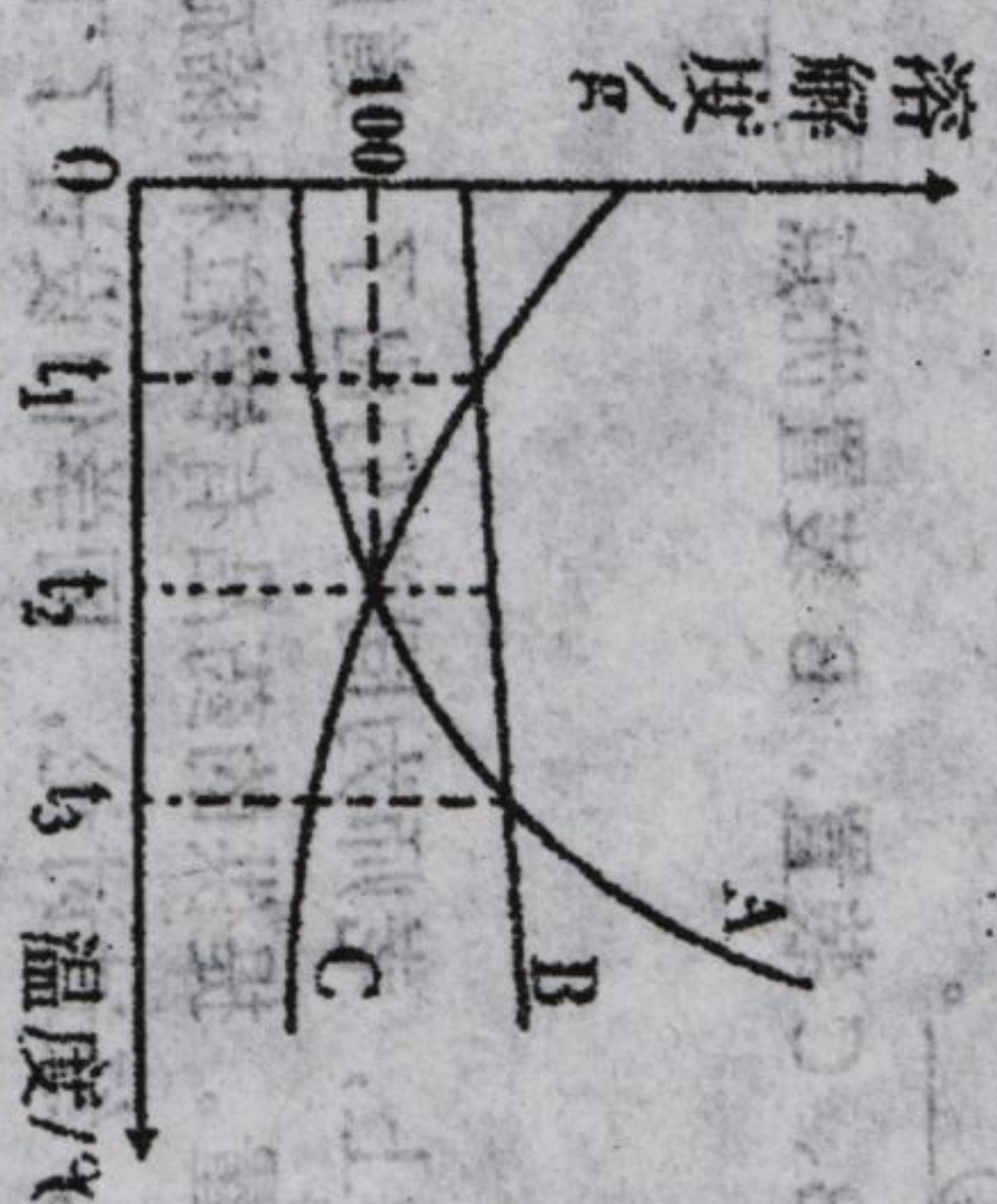
15. 下列溶液的pH最大的是

- 滴入酚酞试液呈无色
- 滴入石蕊试液呈红色
- 滴入石蕊试液呈紫色
- 滴入酚酞试液呈红色

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)

- 空气中的各种成分作为原料应用于很多领域。要分离空气中的各种成分,可以先将空气液化,再根据各成分的①不同分离开来。分离出的氮气可用于(写出一种用途)②;分离出的富氧空气可用于气焊或气割,利用氧气具有③的性质;用于检验线路的验电笔,有电时就会发出红光,验电笔中充有④气体。
- 右图是某化肥商标的部分说明。
(1) 施用该化肥,主要是为植物补充_____元素。
(2) NH_4HCO_3 中氮、氢、氧、碳四种元素的质量比为①。
(3) 氮元素的质量分数为(精确到0.1%)②。
(3) 贮存该化肥时的注意事项之一是①,该化肥施用是不能与(填“酸”、“碱”或“中”)②性物质混合使用。

- 生活中有很多事物都蕴含着一定的化学原理。
(1) 正常雨水的pH约为5.6,其原因是①,某地一次降雨为硫酸酸雨,空气中一定含有的污染物是②,造成该污染的原因之一是③。
(3) 黄金和铝在空气中都耐腐蚀,其原因依次是①;②。
- 右图是A、B、C三种物质的溶解度曲线。
(1) 温度在大于 t_1 ,小于 t_2 的范围内,三种物质的溶解度大小关系是①。
(2) 在 t_2 时,①两种物质的溶解度相等,此时这两种物质饱和溶液的溶质质量分数为②。
(3) 如果A中含有少量的B,要提纯A,应采用的方法是③。
(4) 在 $t_3^\circ\text{C}$ 时,将A、B、C三种物质的饱和溶液降温到 $t_2^\circ\text{C}$,此时溶液的溶质质量分数最小的是④。



碳酸氢铵
(NH_4HCO_3)
注意事项:
受潮时在常温下
即能分解,温度越
高分解越快,遇碱
时放出氨气。