

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(一)

化 学

相对原子质量: O—16 K—39 Fe—56

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
 - 酸雨形成
 - 冰川融化
 - 云雾消散
 - 玉石雕刻
- 空气中的下列气体中,是光合作用的产物是
 - 氮气
 - 氧气
 - 稀有气体
 - 二氧化碳
- 误服重金属盐可饮用蛋白质含量高的饮料以解毒。下列物质中蛋白质含量最高的是
 - 橘汁
 - 汽水
 - 牛奶
 - 糖水
- 下列物质中,属于磷肥的是
 - KNO_3
 - $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
 - K_2SO_4
 - $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- 白钨矿(主要成分为 CaWO_4)是一种重要的含钨矿物, CaWO_4 中钨元素(W)的化合价是
 - +6
 - +4
 - +2
 - 2
- 下列物质中,属于氧化物的是
 - O_3
 - P_2O_5
 - HNO_2
 - MgSO_4
- 下列生活用品中,由有机合成材料制成的是
 - 木质门
 - 理石板
 - 羊毛衫
 - 尼龙袜
- 下列物质中,由原子直接构成的是
 - 氯化钠
 - 水蒸气
 - 葡萄糖
 - 金刚石
- 下列关于水的叙述中,错误的是
 - 自然界中的水都呈中性
 - 工农业生产需要大量的淡水
 - 地球上总储水量很多,但淡水很少
 - 水能以固态、液态、气态三种状态存在
- 某综合实践活动小组在校外调查时发现了下列一些现象,你认为其中正确的是
 - 庄稼秸秆就地焚烧
 - 燃煤使用前进行脱硫处理
 - 发霉大米用于酿酒
 - 用火碱漂白、处理肉类食物
- 人体下列液体的正常pH如下,其中碱性最强的是

液体	血浆	唾液	胃液	胰液
pH	7.35~4.45	6.6~7.1	0.9~1.5	7.5~8.0

 - 血浆
 - 唾液
 - 胃液
 - 胰液

12. 下列关于二氧化碳的说法中,错误的是

- 二氧化碳分子是由碳原子和氧分子构成的
- 在高温条件下二氧化碳能与碳发生反应
- 二氧化碳是一种重要的灭火剂
- 二氧化碳可用于制取碳酸饮料

13. 将煤隔绝空气加强热,不能得到的产品有

- 焦炭
- 航空煤油
- 煤焦油
- 煤气

14. 下列实验操作中,正确的是

- 为了防止液体流出,滴管吸入液体后要倒立过来
- 为了节约药品,用剩的药品要放回原瓶
- 为了防止伤人,给试管中液体加热时管口不要对着自己或他人
- 为了保证称量准确,药品要直接放到天平的托盘上称量

15. 下列关于金属的说法中,错误的是

- 铁在空气中锈蚀,是铁与氧气、水发生反应
- 硬铝可用于制造飞机外壳、船舶等
- 金属原子的核外电子的最外层一般多于4个电子
- 开发金属材料的替代品是保护金属资源的重要途径

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)

- 在H、C、O、S、Ca五种元素中,选择适当元素组成符合下列要求的物质,将化学式填在横线上:可用作燃料的化合物①;可用于金属表面除锈的酸②;可作建筑材料的盐③;可用来改良酸性土壤的碱是④。

17. 生活中我们食用的食盐一般是加碘食盐,即在食盐中添加一定的碘酸钾(KIO_3)。

- 食盐的主要成分是①,除食用外还可用于②。
- 食用加碘食盐能为人提供的一种微量元素是①,人体缺乏该元素会引起病症是②。
- 碘酸钾中钾元素与氧元素的质量比为(化成最简正比)③。

18. 右图为A、B、C三种固体物质的溶解度曲线。

- 在某一温度时,A、B两种饱和溶液的溶质质量分数相等,此时为①℃。
- 在 t_3 ℃时,10g水最多能溶解3gB物质,则10g水最多能溶解A物质的质量(填“>”、“<”或“=”)②g。
- 三种物质的溶解度关系为 $B>A>C$ 时的温度为 t_1 ℃,则 t_1 的取值范围是③。
- 将A、B、C饱和溶液从 t_3 ℃降温到 t_1 ℃时,溶质质量分数保持不变的是①;此时,溶质质量分数最大的是②。

