

大连市 2013 年初中学业升学模拟试卷 (四)

化 学

相对原子质量: O—16 Na—23

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, 属于物理变化的是
 - 食物腐败
 - 干冰升华
 - 酸碱中和
 - 火药爆炸
- 食用米饭、馒头、土豆等食物主要是为人体补充
 - 蛋白质
 - 脂肪
 - 糖类
 - 维生素
- 下列物质属于碱的是
 - KOH
 - Na₂PO₄
 - HNO₃
 - CONH₂
- 空气中含量较多, 且化学性质活泼的单质是
 - 氮气
 - 氧气
 - 二氧化碳
 - 氦气
- 下列化肥中, 属于复合肥料的是
 - NH₄Cl
 - KNO₃
 - K₂CO₃
 - Ca₃(PO₄)₂
- 不同元素最本质的区别是
 - 质子数不同
 - 中子数不同
 - 相对原子质量不同
 - 核外电子数不同
- 某成年人由于体内缺少某种微量元素而患有甲状腺肿大, 该微量元素是
 - 碘
 - 铁
 - 硒
 - 锌
- 葡萄糖的化学式为 C₆H₁₂O₆, 下列说法正确的是
 - 葡萄糖中 C、H、O 三种元素的质量比为 1:2:1
 - 葡萄糖由 6 个碳原子、12 个氢原子、6 个氧原子构成
 - 葡萄糖由 6 个碳元素、12 个氢元素、6 个氧元素组成
 - 葡萄糖中碳元素的质量分数为 40%
- 材料与人类生活紧密相关。下列物品与所用材料的对应关系正确的是
 - 羊绒衫—合成纤维
 - 汽车轮胎—天然纤维
 - 食品袋—塑料
 - 不锈钢餐具—铝合金
- 某厕所清洁剂的 pH=0, 滴入酚酞溶液后, 溶液呈
 - 红色
 - 蓝色
 - 紫色
 - 无色
- 普通玻璃的成分之一是硅酸钠 (化学式为 Na₂SiO₃), 硅酸钠中硅的化合价是
 - +1
 - +2
 - +4
 - +6
- 霉变的大米不能食用, 因为其中含有的有毒物质是
 - 黄曲霉素
 - 一氧化碳
 - 亚硝酸钠
 - 甲醛

13. 黄金常用于制作首饰。下列性能中与黄金制作首饰无关的是

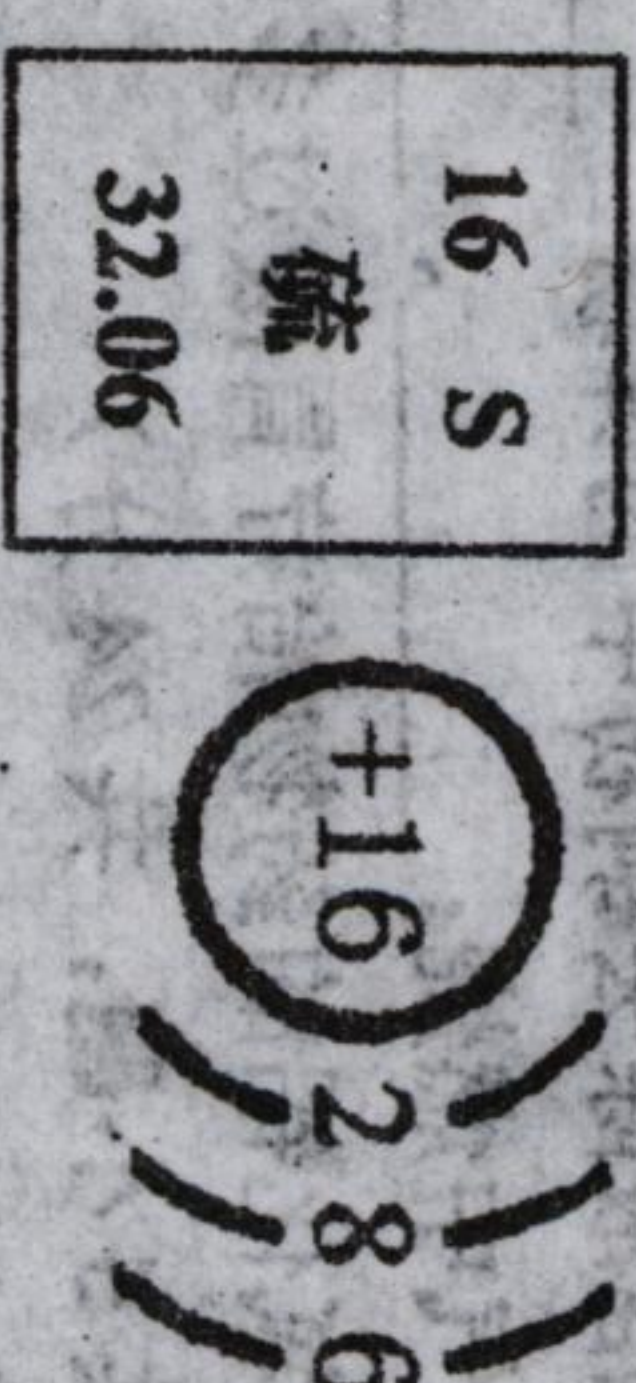
- 黄金耐腐蚀
- 黄金导电性强
- 黄金很耐磨
- 黄金有美丽的金属光泽

14. 某废水含有氢氧化钙, 为降低废水的碱性进行下列处理, 其中不能达到目的的是

- 加入稀硫酸
- 通入大量二氧化碳
- 加入碳酸钠
- 加入酸性废水

15. 下图是元素周期表中硫元素的相关信息及硫原子结构示意图, 下列说法正确的是

- 硫元素属于金属元素
- 硫原子核外有 6 个电子
- 硫的相对原子质量为 16
- 硫原子在化学反应中易得到电子



二、填空题 (本题共 5 小题, 每空 1 分, 共 25 分)

16. 某灾区断了自来水, 需要利用本地水源做饮用水。

- 要除去水中难溶性杂质可采用的净水方法是_____。
- 除去难溶性杂质后, 还需要对水进行消毒, 目的是_____。
- 取除去难溶性杂质的水少量, 加入肥皂水产生较多沉淀, 说明该水中含有较多的①_____, 饮用前还需要进行的处理是②_____。

17. 二氧化碳是我们十分熟悉的气体, 有着重要的用途。

- 在种植蔬菜的塑料大棚里, 有时要通入适量的 CO₂, 其目的是_____。
- 为了使石灰浆抹的墙壁快点干燥, 常在室内生个炭火盆, 其原因是 (用化学方程式表示) _____。
- 二氧化碳可制饮料, 将二氧化碳在加压下加入水中, 发生反应后生成①_____, 为了证明该物质生成, 可用②_____加以检验。
- 二氧化碳常用于灭火, 是由于二氧化碳具有_____的性质。

18. 锰钢是由铁、锰、碳组成的铁合金, 是重要的金属材料。

- 除锰钢外, 再列举一种铁合金: _____。
- 锰钢可用于制造挖掘机铲斗和坦克外壳, 体现锰钢的特性是①_____, 向少量的锰钢粉末中加入足量的稀硫酸, 充分反应后过滤, 固体中只含有碳。由此判断, 锰 (填“能”、“不能”或“不一定”)②_____与硫酸铜溶液反应。
- 铁制品生锈是铁跟空气中的①_____发生了化学反应。立在水中, 露出水面的铁柱, 最易锈蚀的部位是②_____。

19. 下列是氯化钠和硝酸钾在不同温度时的溶解度:

温度/℃	0	20	40	60	80	100
NaCl	35.7	36.0	36.6	37.3	38.4	39.8
KNO ₃	13.3	31.6	63.9	110	169	246

(1) 要从氯化钠溶液中提取氯化钠采用蒸发结晶, 而不用降温结晶的原因是_____。