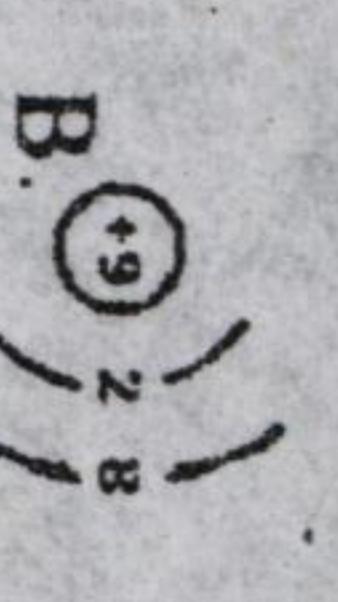
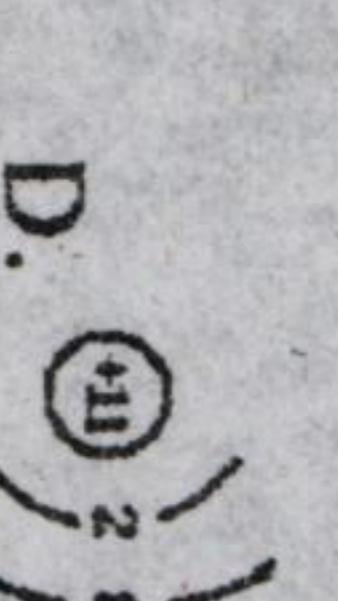


# 大连市 2013 年初中毕业升学模拟试卷 (二)

## 化 学

相对原子质量: C—12 O—16 Cu—64

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。

1. 下列变化中, 属于化学变化的是
  - A. 胆矾研碎
  - B. 钢铁生锈
  - C. 空气液化
  - D. 电灯发光
2. 亚硝酸钠是一种有毒的物质, 化学式为  $\text{NaNO}_2$ 。亚硝酸属于
  - A. 混合物
  - B. 化合物
  - C. 氧化物
  - D. 单质
3. 下列元素中, 对人体有害的元素是
  - A. 汞
  - B. 氮
  - C. 铁
  - D. 钨
4. 下列物质中, 不属于溶液的是
  - A. 泥水
  - B. 硬水
  - C. 矿泉水
  - D. 生理盐水
5. 内地到高原有高原反应, 吸氧可以缓解症状。这是因为
  - A. 氧气是无毒气体
  - B. 氧气能供给呼吸
  - C. 氧气能燃烧
  - D. 氧气能支持燃烧
6. 食用鱼、鸡蛋、瘦肉等食品主要是为人体补充
  - A. 蛋白质
  - B. 糖类
  - C. 脂肪
  - D. 维生素
7. 下列物品中, 是由有机合成材料制成的是
  - A. 纯棉背心
  - B. 硬铝窗框
  - C. 涤纶帐篷
  - D. 陶瓷浴盆
8. 农民经常用草木灰为庄稼施肥, 草木灰中的有效成分是  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$  属于
  - A. 氮肥
  - B. 钾肥
  - C. 磷肥
  - D. 复合肥
9. 下列说法中, 正确的是
  - A. 洗涤剂去油污是通过直接溶解油污而除去
  - B. 汽油去油污是通过与油污发生化学反应而除去
  - C. 肥皂水能与钙、镁离子发生化学反应生成难溶于水的物质
  - D. 所有的天然水都属于硬水; 不可直接饮用
10. 下列做法中, 不会危害人体健康的是
  - A. 回收餐饮业的残油重新处理食用
  - B. 向西瓜、黄瓜等水果蔬菜注射生长激素
  - C. 用冷冻法延长食品的储藏时间
  - D. 用聚氯乙烯塑料包装食品
11. 下列粒子结构示意图中, 表示阳离子的是
  - A. 
  - B. 
  - C. 
  - D. 

12. 硫酸亚铁 ( $\text{FeSO}_4$ ) 常用作人体补铁剂, 硫酸亚铁中硫元素的化合价为
  - A. —2
  - B. +4
  - C. +5
  - D. +6
13. 下列做法中, 有利于建设生态环境的是
  - A. 用大量化肥代替农家肥
  - B. 将塑料、橡胶等垃圾集中焚烧处理
  - C. 将工业产生的二氧化碳制成干冰再利用
  - D. 防止雪天路面结冰, 用大量的融雪剂处理
14. 下列实验操作先后顺序中, 正确的是
  - A. 蒸发食盐水时, 先在铁圈上放置蒸发皿, 后放酒精灯
  - B. 如果不慎将碱液沾到皮肤上, 先涂上硼酸液, 后用大量水冲洗
  - C. 测定溶液 pH, 先将试纸湿润, 后用干净的玻璃棒蘸取待测液点在试纸上
  - D. 木炭还原氧化铜结束时, 先把导管从盛有石灰水的烧杯中取出, 后停止加热
15. 人的胃液正常 pH 值在 0.9~1.5 之间, 酸度再高就患胃酸过多症, 下列物质不适宜用做治疗胃酸过多症药剂成分的是
  - A. 氢氧化铝
  - B. 氢氧化镁
  - C. 氢氧化钙
  - D. 碳酸氢钠

二、填空题 (本题共 5 小题, 每空 1 分, 共 25 分)

16. 硫在空气中燃烧生成二氧化硫, 从微观角度回答下列问题:
  - (1) 构成氧气的微粒是 ①; 上述变化中没有改变的微粒是 ②; 保持二氧化硫化学性质的微粒是 ③。
  - (2) 在教室进行该实验时, 远处就能闻到刺激性气味的原因是 \_\_\_\_\_。
17. 酸是一类重要的物质, 在生产生活中有着重要的用途。
  - (1) 柠檬饮料中含有柠檬酸, 调味品食醋中含有的酸是 ①, 它们都能使石蕊变成 ② 色, 其溶液的 pH 都 (填“大于”、“等于”或“小于”) ③ 7。
  - (2) 稀盐酸和稀硫酸具有相似的化学性质, 是由于 ①, 它们的共同用途是 (列举一点) ②。
  - (3) 酸的性质也有差别, 实验室制取氢气常用稀硫酸而不用盐酸的原因是 \_\_\_\_\_。
18. 右图是 A、B 两种物质的溶解度曲线。
  - (1) 在 0℃时, A 的溶解度 (填“大于”、“等于”或“小于”) ① B 的溶解度。
  - (2) 在  $t_2$ ℃时, 两种物质的饱和溶液 300g, 降温到  $t_1$ ℃, 有晶体析出的是 ① 的饱和溶液, 析出 ② g 晶体 (不含结晶水)。
  - (3) 在  $t_1$ ℃时, B 物质的溶液的溶质质量分数为 19.5%, 该溶液 (填“是”或“不是”) ① 饱和溶液; 降低温度, 该溶液的溶质质量分数 (填“增大”、“变小”或“不变”) ②。

