

绝密★考试结束前

2023 年秋季高一入学分班考试模拟卷(全国通用版)(01)

化 学

(满分 100 分)

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 Al 27 Si 28 P 31 S 32

Cl 35.5 K 39 Ca 40 Mn 55 Fe 56 Cu 64 Br 80 Ag 108 I 127 Ba 137

选择题部分(共 50 分)

一、选择题(本大题共 25 小题,每小题 2 分,共 50 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的,不选、多选、错选均不得分)

1. 下列属于金属材料的是 ()

- A. 赤铁矿 B. 武德合金 C. 钢筋混凝土 D. 玻璃钢

2. 下列物质的用途中,利用其物理性质的是 ()

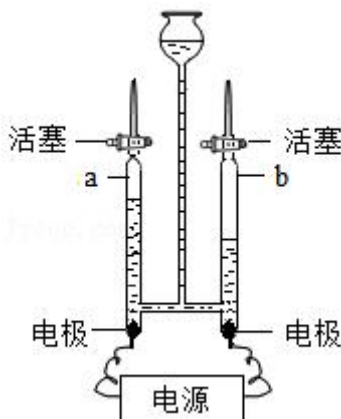
- A. 氧气用于气焊 B. 硫酸除锈 C. 活性炭吸附色素 D. 生石灰用作干燥剂

3. 2021 年 6 月我国成功发射了“风云四号”卫星,发射用的火箭燃料之一为液氢(H_2),液氢属于 ()

- A. 氧化物 B. 单质 C. 混合物 D. 有机物

4. 下列有关水的认识正确的是 ()

- A. 往硬水加入肥皂水,振荡,可观察到泡沫较多,浮渣较少
B. 电解水的实验往水中加入硫酸钠的目的是增强导电性
C. 自来水厂通过沉淀、过滤、吸附、消毒可将海水淡化
D. 电解水时 a 管产生氧气, b 管产生氢气,证明水是由氢气和氧气组成的



5. 下列化学用语所表达的意义正确的是 ()

- A. $2K$ —2 个钾元素
B. Fe^{2+} —1 个铁离子
C. K_2MnO_4 —高锰酸钾
D. $2H_2$ —2 个氢分子

6. 下列说法正确的有（ ）

- ①“卤水点豆腐”“黄河入海口处三角洲的形成”都与胶体的性质有关
②在制备 $Fe(OH)_3$ 胶体实验中，可以长时间加热
③向 $Fe(OH)_3$ 胶体中加入过量稀硫酸，先有红褐色沉淀生成，然后沉淀溶解形成棕黄色溶液
④将饱和氯化铁溶液滴入 $NaOH$ 溶液中，得到红褐色的 $Fe(OH)_3$ 胶体
⑤因为胶粒比溶液中溶质粒子大，所以胶体可以用过滤的方法把胶粒分离出来
⑥不同品牌的墨水不能混用，与胶体聚沉有关
⑦所有胶体的分散质微粒都可以在外加电源作用下做定向移动

- A. ①③⑤
B. ①③⑥⑦
C. ①③⑥
D. ①②③④⑦

7. 下列物质的性质与用途具有对应关系的是（ ）

- A. 甲醛能使蛋白质变性，可以用于食品防腐剂
B. 干冰可溶于水，可用于大棚蔬菜的气体肥料
C. 稀有气体很稳定，可用于制作霓虹灯
D. 氢氧化钠能潮解，可用于干燥氢气

8. 诗人陆游的笔记中记载“书灯勿用铜盏，惟瓷盏最省油，蜀中有夹瓷盏……可省油之半”、“一端作小窍，注清冷水于其中，每夕一易之”。夹瓷盏用棉绳做炷（灯芯），上层盏盛油，下层盏盛水，其结构示意图如图。下列分析错误的是（ ）



- A. “书灯”中油、炷属于可燃物
B. “书灯勿用铜盏”的原因是铜易导热，会加速油的蒸发
C. 省油灯的原理是油燃烧放热，上层盏内油温升高，被下层盏内水吸热，减少油的蒸发
D. “注清冷水于其中，每夕一易之”说明下层盏中的水不断减少，原因是水受热分解
9. 下列各方案不能证明 Cu 、 Zn 、 Ag 三种金属活动性的是（ ）

- A. Zn 、 Ag 、 $Cu(NO_3)_2$ 溶液
B. Cu 、 $Zn(NO_3)_2$ 溶液、 $AgNO_3$ 溶液
C. Cu 、 Ag 、 $Zn(NO_3)_2$ 溶液
D. Zn 、 Cu 、稀盐酸、 $AgNO_3$ 溶液