

## 2024 年江苏省南京市鼓楼区中考化学二模试卷

### 一、选择题（本题共 15 小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题 2 分，共 30 分）

- （2 分）依据不同的分类标准，水不属于（ ）  
A. 纯净物                  B. 化合物                  C. 混合物                  D. 氧化物
- （2 分）在压强为 101kPa 时，氧气在  $-183^{\circ}\text{C}$  时变成液体，液氧的颜色为（ ）  
A. 无色                  B. 黑色                  C. 黄绿色                  D. 淡蓝色
- （2 分）符号“2H”表示 2 个（ ）  
A. 氢原子                  B. 氢分子                  C. 氢元素                  D. 氢离子
- （2 分）在利用高锰酸钾制取氧气的反应中，有三种含锰元素的物质：高锰酸钾（ $\text{KMnO}_4$ ）、锰酸钾（ $\text{K}_2\text{MnO}_4$ ）、二氧化锰（ $\text{MnO}_2$ ）。其中锰元素的化合价未出现（ ）  
A. +3                  B. +4                  C. +6                  D. +7
- （2 分）宋代王安石在《梅花》一诗中有“遥知不是雪，为有暗香来。”的描述。对该现象的解释正确的是（ ）  
A. 分子体积变大                  B. 分子在不断运动  
C. 分子可分成原子                  D. 分子种类发生改变
- （2 分）利用蜡烛进行的如下实验中，发生了化学变化的是（ ）

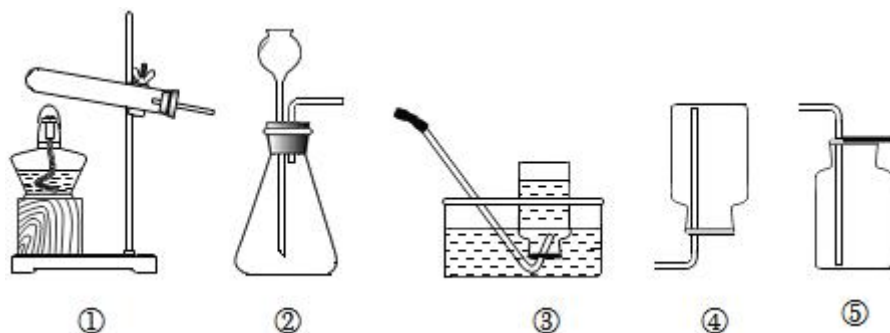


- （2 分）每年的 5 月 20 日是“中国学生营养日”，下列营养观念正确的是（ ）  
A. 用甲醛浸泡过的食物可放心食用  
B. 霉变的大米经过加热即可食用  
C. 维生素多数在人体中不能合成，需要从食物中摄取  
D. 纤维素不能被人体吸收，因此不必食用富含纤维素的蔬菜
- （2 分）下列家庭小实验不会成功的是（ ）  
A. 用 6B 铅笔芯做导电性实验  
B. 用缝衣针淬火处理后制作钓鱼钩

C. 用白醋制无壳鸡蛋

D. 用某些植物的花瓣制作酸碱指示剂

9. (2分) 常温下，某气体无色、无味、无毒，能溶于水，密度比空气大，如果在实验室里采用如下装置且不需要加热制备该气体，则应选择的发生装置和收集装置是 ( )



- A. ①和③      B. ②和④      C. ①和④      D. ②和⑤

10. (2分) 下列有关实验的描述正确的是 ( )

- A. 检验氢气纯度时，将试管口向下靠近火焰  
B. 实验室模拟炼铁时，先点燃酒精喷灯再通入一氧化碳  
C. 不慎将浓硫酸沾到皮肤上，先用大量水冲洗，再涂上 3%~5% 的氢氧化钠溶液  
D. 用 pH 试纸测定溶液的酸碱度时，玻璃棒起到了引流的作用

11. (2分) 下列说法正确的是 ( )

- A. 催化剂在化学反应前后质量和化学性质一定不变  
B. 有能量变化的过程一定发生了化学反应  
C. 有盐和水生成的反应一定是中和反应  
D. 只要温度达到着火点，可燃物就一定能燃烧

12. (2分) 甲醚 ( $\text{CH}_3\text{OCH}_3$ ) 是一种清洁燃料，具有优良的环保性能，可用作公交车燃料。下列有关甲醚的说法不正确的是 ( )

- A. 甲醚属于有机物  
B. 甲醚由 2 个碳原子、6 个氢原子和 1 个氧原子构成  
C. 甲醚中碳元素和氢元素质量比为 4:1  
D. 甲醚和乙醇 ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ) 的分子结构不同，化学性质不同

13. (2分) 甲、乙两种不含结晶水的固体物质的溶解度曲线如图所示。下列说法正确的是 ( )