

## 综合试卷

考生须知：

1. 本试卷满分为 140 分，考试时间为 120 分钟。
2. 答题前，考生先将自己的“姓名”、“考号”、“考场”、“座位号”在答题卡上填写清楚。
3. 请按照题号的顺序在答题卡各题目的答题区域内作答，超出答题区域书写的答案无效；在草纸、试题纸上答题无效。
4. 选择题必须使用 2B 铅笔填涂；非选择题必须使用 0.5 毫米黑色字迹的签字笔书写，字体工整、笔迹清楚。
5. 保持卡面整洁，不要折叠、不要弄脏、不要弄皱，不准使用涂改液、修正带、刮纸刀。

一、选择题（1—25 题为单项选择题，每小题只有一个正确答案，每小题 2 分；26—27 题为多项选择题，选项全且都正确的得 2 分，不全但正确的得 1 分，有错误选项的不得分，共 54 分）

1. 化学是材料科学、环境科学、能源科学等现代科学技术的重要基础。下列图片内容能体现化学对材料科学的贡献的是（ ）



A. 为火箭研发新型燃料



B. 为宇航员研制新型面料的宇航服



C. 为粮食增产，生产化肥、农药



D. 为保障人体健康，合成药物

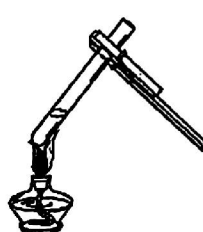
2. 下列实验基本操作规范的是（ ）



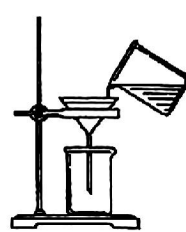
A. 倾倒液体



B. 滴加液体



C. 加热液体



D. 过滤液体

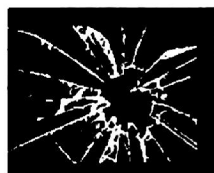
3. 下列变化过程中主要发生化学变化的是（ ）



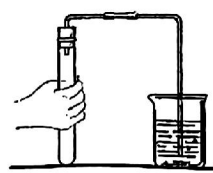
A. 醋的酿造



B. 冰雪融化

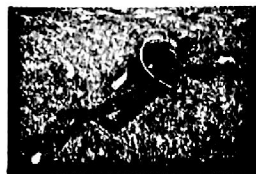
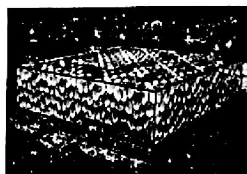


C. 玻璃破碎



D. 检查装置的气密性

4. 下列物质的用途中, 主要体现物理性质的是( )



- A. 稀有气体制成霓虹灯      B. 氧气用于潜水      C. 氮气用于制造氮肥和硝酸      D. 乙醇用作燃料

5. 下列叙述对应的表达式有错误的是( )

- A. 用过氧化氢溶液和二氧化锰制取氧气 
$$\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$$
- B. 铁丝在氧气中燃烧 
$$\text{Fe} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{FeO}_2$$
- C. 在空气中加热汞 
$$\text{Hg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{HgO}$$
- D. 电解水 
$$\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 + \text{O}_2$$

6. 下列实验现象叙述错误的是( )

- A. 硫在氧气中燃烧: 发出蓝紫色火焰, 放热
- B. 大理石和稀盐酸反应: 白色固体表面冒气泡, 固体消失, 生成二氧化碳
- C. 向适量的澄清石灰水中呼气: 澄清石灰水变白色浑浊
- D. 将一个干燥的烧杯罩在蜡烛火焰上方: 烧杯内壁上出现小液滴

7. 下列有关资源的叙述正确的是( )

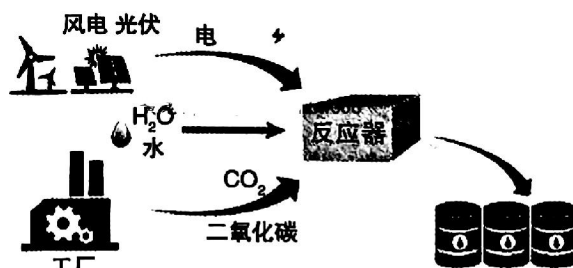
- A. 空气的成分按体积计算, 氮气大约占 90%
- B. 海洋是地球上最大的储水库, 海水中含量最多的元素是氢
- C. 氧气是重要的资源, 燃料燃烧、炼钢、航空航天都离不开氧气
- D. 地壳中含量最多的元素是铝元素, 元素符号为 AL

8. 下列有关叙述错误的是( )

- A. 爱护水资源, 一方面要节约用水, 另一方面要防治水体污染
- B. 使用清洁能源, 积极植树、造林、种草等, 都可以保护空气
- C. 水体污染会直接危害人体健康, 但不影响工农业生产
- D. 硫在集气瓶中燃烧时, 集气瓶底预留的水能吸收二氧化硫, 减少污染

9. 利用太阳能发电将水分解成  $\text{H}_2$ , 再通过“碳捕捉”技术使  $\text{H}_2$  和  $\text{CO}_2$  反应, 就可以生成清洁的液体燃料——甲醇(符号:  $\text{CH}_4\text{O}$ )。下列有关叙述错误的是( )

- A. 甲醇分子具有可燃性
- B. 甲醇是由三种非金属元素组成的化合物
- C. 一个甲醇分子由 3 个原子构成
- D. 甲醇分子中质子数与电子数之比为 1:1

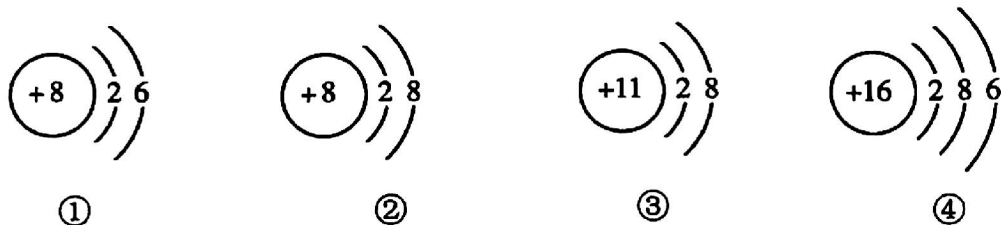


(第9题图)

10. 下列有关叙述错误的是( )

- A. 生活中可以通过煮沸降低水的硬度
- B. 元素的化学性质与其原子的最外层电子的数目有关
- C. 中国科学院院士张青莲教授为相对原子质量的测定作出了卓越贡献
- D. 催化剂能加快化学反应的速率,而本身的质量和性质在反应前后不变

11. 根据下列粒子结构示意图,归纳出的信息正确的是( )



- A. ①②属于同种元素
- B. ④在化学反应中,易失去最外层电子
- C. ③表示第二周期元素的离子
- D. ②③都表示离子,且所属元素在元素周期表的同一纵列

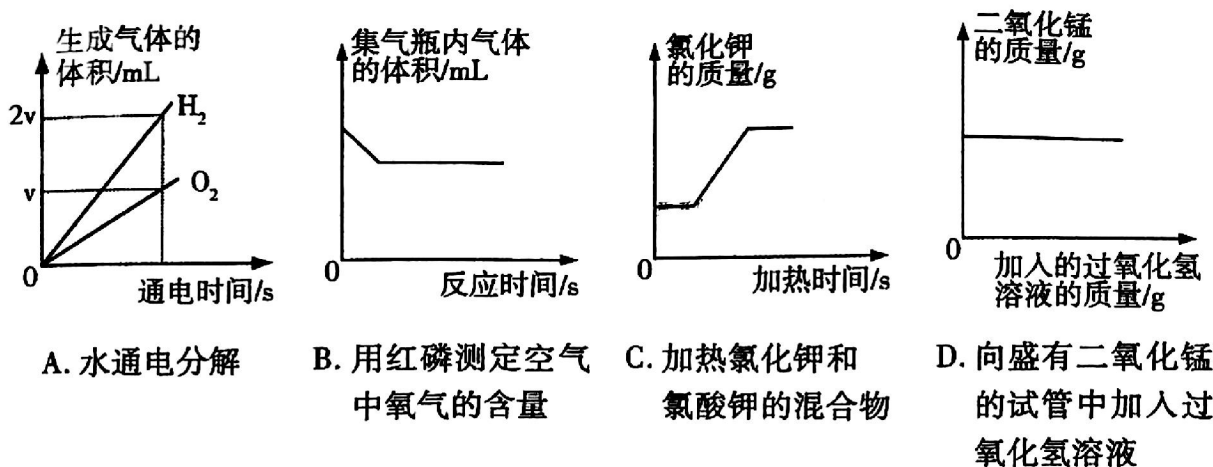
12. 下列事实的微观解释错误的是( )

选项	事实	解释
A	在加油站内能闻到汽油味	分子是不断运动的
B	天冷时,铁路钢轨的缝隙会变大	温度降低,原子间的间隔变大
C	1 滴水中大约有 $1.67 \times 10^{21}$ 个水分子	分子很小
D	氧气液化成液氧后,化学性质保持不变	变化前后分子种类不变

13. 实验室区分下列物质的方法错误的是( )

选项	需区分的物质	方法
A	铁丝和铝丝	用磁铁吸引
B	酒精和水	闻气味
C	等体积的软水和硬水	分别滴入相同滴数的肥皂水,振荡,观察
D	吸入空气和呼出气体	分别伸入一根带火星的小木条,观察

14. 下列图像不能正确反映其对应变化关系的是( )



15. 已知某 R 原子的质子数为  $a$ , 且此 R 原子与碳 12 原子的实际质量比为  $n$  ( $n$  为正整数), 则该 R 原子的中子数为( )

- A.  $n - a$                       B.  $a$                       C.  $12n - a$                       D.  $12(n - a)$

16. “估测”是物理学中常用的一种重要方法。在参加初中学业水平考试体育测试过程中, 小南同学对自己及身边一些事物的相关物理量进行了估测, 其中最合理的是( )

- A. 跑 50m 的速度约为 30m/s                      B. 跑完 50m 后人体体温约为 37℃  
C. 考试用跳绳的长度约为 0.5m                      D. 考试用跳绳的质量约为 5kg

17. 仪器是科学探究的重要工具, 测量是物理实验的基本内容, 下列物理量与测量仪器对应不正确的是( )

- A. 温度——温度计    B. 长度——刻度尺    C. 速度——停表    D. 质量——天平

18. 如图所示, 2023 年 5 月 30 日上午, 长征二号 F 遥十六运载火箭载着带有三名航天员的神舟十六号飞船点火升空。升空过程中( )

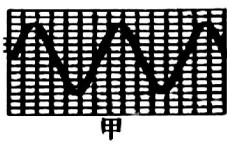
- A. 以地面为参照物, 航天员是静止的                      B. 以飞船为参照物, 航天员是运动的  
C. 以地面为参照物, 飞船是运动的                      D. 以发射塔为参照物, 飞船是静止的



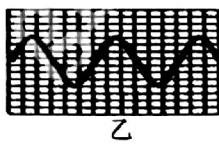
(第 18 题图)



(第 19 题图)



(第 20 题图)



19. 如图所示为运动会上百米赛跑时的场景, 下列说法正确的是( )

- A. 观众是用“相同路程比时间”来判断运动员运动快慢的  
B. 发令员通常会佩戴耳罩, 这是在人耳处减弱噪声  
C. 在终点的计时员应该听到枪声再计时  
D. 裁判员是用“相同时间比路程”来判断运动员运动快慢的

20. 如图所示, 敲击音叉时示波器在相同时间内截取的两列波形图, 下列说法正确的是( )

- A. 甲的音调比乙的音调低                      B. 甲的音调比乙的音调高  
C. 甲的响度比乙的响度小                      D. 甲的响度比乙的响度大

21. 如图所示现象中, 由于光的反射形成的是( )



A. 露珠下的叶脉



B. 塔的倒影



C. 墙上的手影



D. 海市蜃楼

22. 下列光学器具中①放大镜、②穿衣镜、③倒车镜、④近视眼镜, 根据光的折射规律工作的是( )

- A. ①与②                      B. ②与③                      C. ①与③                      D. ①与④



23. 如图所示的自然现象中,属于汽化现象的是( )



A. 冰雪融化



B. 滴水成冰

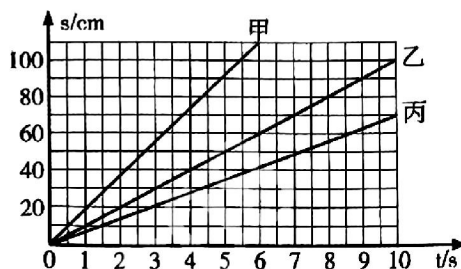


C. 浓雾消散



D. 气凝结霜

24. 在探究“气泡运动”的实验中,下图绘制了三个不同气泡在直玻璃管内运动的  $s-t$  图像,则下列分析不正确的是( )



(第24题图)

- A. 本实验的原理是  $v = s/t$
- B. 实验用到的测量工具有刻度尺和停表
- C. 三个气泡都做匀速直线运动
- D. 气泡运动速度的大小关系是  $v_{甲} < v_{乙} < v_{丙}$

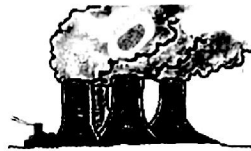
25. 生活中大部分能量来自太阳,各种形式的能量都不是孤立的,它们可以在一定条件下发生转化,下面四幅图从电能来源到利用,排列顺序正确的是( )



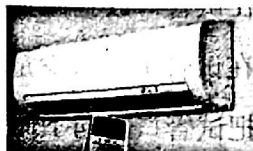
①树林



②太阳



③燃煤电厂



④空调

- A. ④②③①
- B. ③②④①
- C. ②①③④
- D. ①③④②

26. (多选)关于质量和密度,下列说法正确的是( )

- A. 同种物质组成的物体,其密度与质量成正比
- B. 水的密度是  $1.0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$ ,表明  $1 \text{ m}^3$  的水质量是  $1.0 \times 10^3 \text{ kg}$
- C. 一块冰全部熔化成水后,质量变小
- D. 嫦娥五号返回舱从月球带回 1731g 月球土壤样品返回地球,土壤样品质量不变

27. (多选)小南将探究平面镜成像时“像与物的关系”这个实验进行了梳理,其中说法正确的是( )

- A. 平面镜的成像原理是光的折射规律
- B. 用玻璃板代替平面镜是便于确定像的位置
- C. 实验中选取完全相同的两支蜡烛 A、B,玻璃板竖直放好,镜前点燃蜡烛 A,镜后来回移动蜡烛 B,直至与蜡烛 A 的像完全重合,说明平面镜所成的像和物体大小相等
- D. 实验过程中,两同学都在玻璃板前方观察,甲通过玻璃看到乙的眼睛,乙通过玻璃也能看到甲的眼睛,这说明光在反射时光路是可逆的

二、非选择题(28 题—35 题,共 8 小题,共 40 分)

28. (5 分)按要求回答下列问题:

(1)写出下列符号的含义。

① $\text{Cl}^-$ : \_\_\_\_\_。

② $\text{Na}$ : \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_。

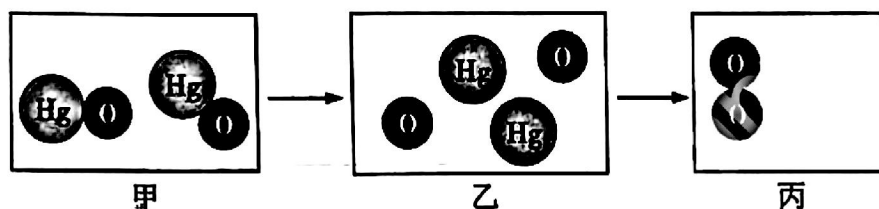
(2)用化学符号回答下列问题:

①保持水的化学性质的最小粒子是\_\_\_\_\_。

②生物细胞中含量最多的元素是\_\_\_\_\_。

③两个铁原子\_\_\_\_\_。

29. (4 分)在“宏观—微观—符号”之间建立联系并进行合理的分析、总结是学习化学特有的思维方式。下图是加热氧化汞时发生反应的微观模拟图,请回答下列问题:



(1)为使上图完整准确,应在图丙中补充\_\_\_\_\_ (填“A”或“B”)。



(2)从图甲到图丙的过程中不发生改变的粒子是\_\_\_\_\_ (填名称)。

(3)图甲到图乙变化的微观实质是\_\_\_\_\_。

(4)该反应的基本反应类型是\_\_\_\_\_。

30. (4 分)分类、归纳是初中化学常用的学习方法。

(1)请根据物质的组成将下列物质平均分为两类:

①松花江水 ②一氧化碳 ③铁 ④空气 ⑤大理石 ⑥氯酸钾

I. 选出的一组物质是\_\_\_\_\_ (填序号);

II. 分类标准是\_\_\_\_\_。

(2)右图是过氧乙酸说明书上的部分文字说明。请根据说明书上的信息回答下列问题:

①过氧乙酸的物理性质有\_\_\_\_\_。

②过氧乙酸在氧气中充分燃烧时会生成二氧化碳和水,写出过氧乙酸在氧气中充分燃烧的表达式

商品名: 过氧乙酸

化学符号:  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_3$

性状: 无色液体

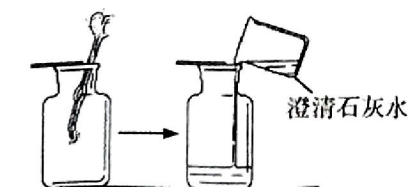
用途: 消毒 杀菌

用法: 每 1 体积过氧乙酸需加 200 体积的水充分溶解后使用。

注意事项: 密封、避光、远离火源。

31. (4分) 为了探究氧气的化学性质, 某中学化学兴趣小组的同学进行了以下探究实验, 请根据信息回答下列问题:

(1) 张南同学用坩埚钳夹取一小块木炭, 在酒精灯上加热到发红, 由瓶口①\_\_\_\_\_插入到盛满氧气的集气瓶中(如右图所示), 观察到②\_\_\_\_\_



(第31题图)

的现象。燃烧停止后, 取出坩埚钳, 向集气瓶中加入少量

澄清石灰水, 振荡, 观察到石灰水变白色浑浊。写出上述实验中木炭燃烧的表达式③\_\_\_\_\_

(2) 小岗同学又进行了铁丝、硫粉、红磷等物质与氧气反应的实验, 通过对比, 他发现有些物质在空气中燃烧不如在氧气中剧烈, 其原因是\_\_\_\_\_。

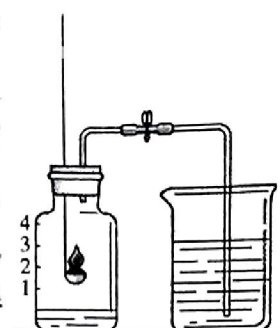
32. (5分) 右图是测定空气中氧气含量的实验过程中的装置图, 请回答下列问题:

(1) 实验过程: 在集气瓶内加少量水, 并将水面上方空间分为5等份, 用弹簧夹夹紧胶皮管, 点燃燃烧匙内的红磷之后, ①\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_并把塞子塞紧, 红磷燃烧时能观察到的实验现象有

②\_\_\_\_\_

此时发生反应的表达式为③\_\_\_\_\_。



(第32题图)

(2) 待红磷熄灭并冷却至室温后, 打开弹簧夹, 此时烧杯中的水沿导管进入集气瓶中, 最终集气瓶内水平面与“刻度1”相平, 由此得出的

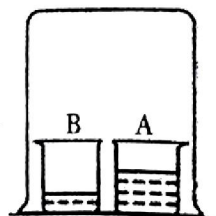
有关空气组成的结论是\_\_\_\_\_。

(3) 集气瓶内水平面与“刻度1”相平后, 不能继续上升, 说明氮气具有的物理性质是\_\_\_\_\_。

33. (4分) 为探究分子的特征, 某中学化学兴趣小组的同学进行了如下实验, 请根据信息回答下列问题:

实验 I

(1) 向盛有约 20 mL 蒸馏水的小烧杯 A 中加入 5-6 滴酚酞溶液, 搅拌均匀, 酚酞溶液不变色, 说明\_\_\_\_\_。



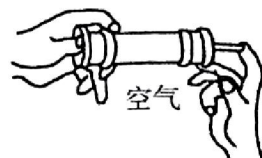
(第33题图1)

(2) 从烧杯 A 中取少量溶液置于试管中, 向其中慢慢滴加浓氨水, 观察到溶液的颜色由无色变为\_\_\_\_\_。

(3) 另取一个小烧杯 B, 加入约 5 mL 浓氨水。用一个大烧杯罩住 A、B 两个小烧杯(如图1所示)。几分钟后观察到①\_\_\_\_\_的现象。经过小组同学的讨论, 同学们一致认为实验 I 能得出的一般性结论是②\_\_\_\_\_。

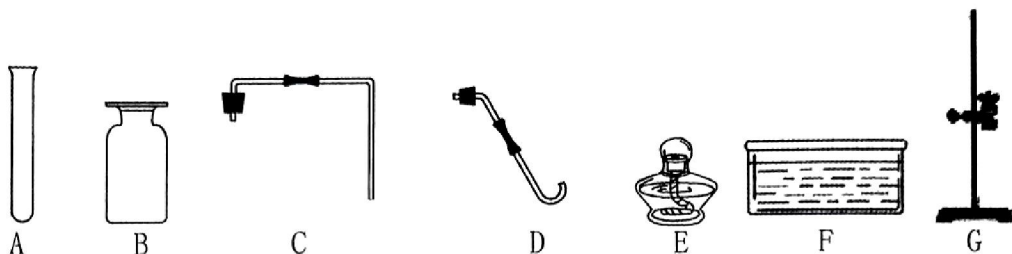
实验 II (如图2所示)

(4) 注射器内封闭一段空气, 右手食指堵住注射器口, 左手向内推, 发现注射器内气体被压缩了, 同学们一致认为实验 II 能得出的一般性结论是\_\_\_\_\_。



(第33题图2)

34. (7分) 实验室现有高锰酸钾、火柴、棉花、升降台、药匙等实验用品以及下列仪器, 请回答下列问题:



(1) 上述仪器中, 仪器 A 的名称为①\_\_\_\_\_; 仪器 B 使用的注意事项是②\_\_\_\_\_。

(2) 用上述仪器及实验用品制取氧气时, 发生反应的表达式为①\_\_\_\_\_; 所需要的仪器为②\_\_\_\_\_ (填字母)。

(3) 制取氧气时需先检查装置的气密性, 确认装置不漏气后, 拔开橡胶塞, 接下来需要进行的下列操作中, 由先到后的合理顺序是①\_\_\_\_\_ (填字母)。

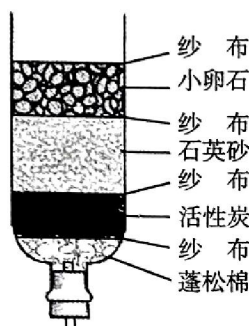
- 在试管口放一团棉花。
- 在试管中装入少量高锰酸钾。
- 把试管口略向下倾斜固定在铁架台上。
- 用带有导管的橡胶塞塞紧管口。

其中, 试管口略向下倾斜的目的是②\_\_\_\_\_。

(4) 用排水法收集氧气时, 导管口开始有气泡放出时, 不宜立即收集的原因是\_\_\_\_\_。当气泡连续并比较均匀地放出时, 再把导管口伸入盛满水的集气瓶。

35. (7分) 张南同学在开学前去松花江边游玩时, 用一个洁净的玻璃瓶盛了一瓶松花江水回学校, 并进行了一系列的实验。请根据信息回答下列问题:

(1) 张南同学观察到江水有些浑浊, 原因是①\_\_\_\_\_。于是张南同学自制了如图 1 所示的简易净水器, 对浑浊的江水进行净化, 其中活性炭的作用是②\_\_\_\_\_。净化后, 得到了澄清的江水。

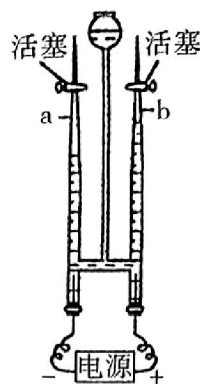


(第 35 题图 1)

(2) 张南同学想利用电解水的实验探究水的组成, 他先通过①\_\_\_\_\_ (填一种操作) 将澄清的江水净化为纯水。他又向该纯水中加入少量硫酸钠, 其目的是②\_\_\_\_\_。



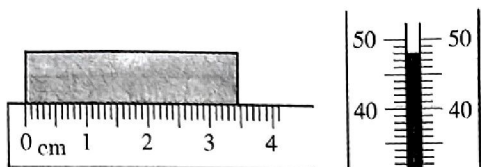
(3)在电解器玻璃管里加满水,接通直流电源一段时间后(如图2所示),a玻璃管内出现的实验现象有①\_\_\_\_\_。切断上述装置中的电源,张南同学用燃着的木条分别在两个玻璃管尖嘴口检验电解反应中产生的气体,缓慢打开玻璃管活塞,a玻璃管尖嘴口的现象是②\_\_\_\_\_,b玻璃管尖嘴口的现象是③\_\_\_\_\_。上述实验事实说明,水是由④\_\_\_\_\_组成的。



(第35题图2)

### 三、非选择题(共46分)

36. (2分)如图所示,图中物体的长度是\_\_\_\_\_cm,温度计的示数是\_\_\_\_\_℃。



(第36题图)



(第38题图)



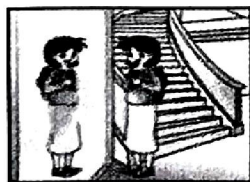
(第39题图)

37. (2分)“小小竹排江中游,巍巍青山两岸走。”在这两句歌词中,竹排的“游”是以\_\_\_\_\_为参照物,青山的“走”是以\_\_\_\_\_为参照物。

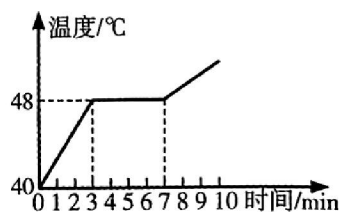
38. (2分)如图所示的编钟是我国春秋战国时代的乐器,用相同的力敲击大小不同的钟,它们发出声音的\_\_\_\_\_不同(选填“音调”或“音色”)。生活中,可以用超声波清洗眼镜等,这说明超声波能传递\_\_\_\_\_。

39. (2分)如图是关于声音传播的实验.把电铃放入玻璃罩内,通电后电铃发出声音,用抽气机从罩内往外抽气,会听到铃声\_\_\_\_\_,由此可推断\_\_\_\_\_。

40. (2分)小南面向穿衣镜站在镜前1m处,镜中的像与镜相距\_\_\_\_\_m。若她向远离平面镜方向移动了0.5m,则镜中像的大小\_\_\_\_\_。



(第40题图)



(第42题图)

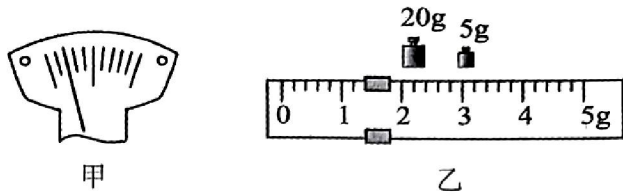
41. (2分)“北国风光,千里冰封,万里雪飘”是伟大领袖毛泽东在《沁园春·雪》中的优美词句。词句中的冰的形成过程需要\_\_\_\_\_热,雪是水蒸气\_\_\_\_\_形成的(填写物态变化名称)。

42. (2分)同学在“探究固体熔化规律”的活动中,绘制了如图所示的图像.从图像可知,该固体熔化时的温度为\_\_\_\_\_℃,这种固体是\_\_\_\_\_ (填“晶体”或“非晶体”)。

43. (2分) 如图所示,太阳光与水平地面成  $60^\circ$  角,小南想用一平面镜把太阳光竖直反射到井底,入射角为\_\_\_\_\_,平面镜与水平面的夹角为\_\_\_\_\_。



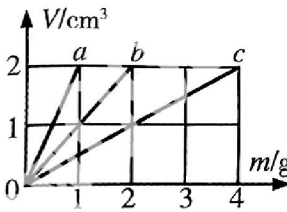
(第43题图)



(第44题图)

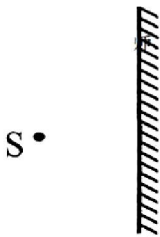
44. (2分) 小南在调节天平平衡时,指针如图甲,此时应将平衡螺母向\_\_\_\_\_调节。调平后在测量物体质量时,右盘砝码及游码示数如图乙,物体质量为\_\_\_\_\_g。

45. (2分) 不同材料组成的 a、b、c 三个实心物体,它们的体积与质量的关系如图所示,则密度最大的是\_\_\_\_\_ (选填“a”、“b”或“c”) 物体,它的密度是\_\_\_\_\_  $\text{kg/m}^3$ 。

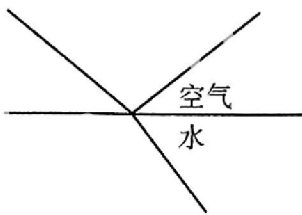


(第45题图)

46. (2分) 请根据平面镜成像特点,在图中画出发光点 S 平面镜中所成的像 S'。



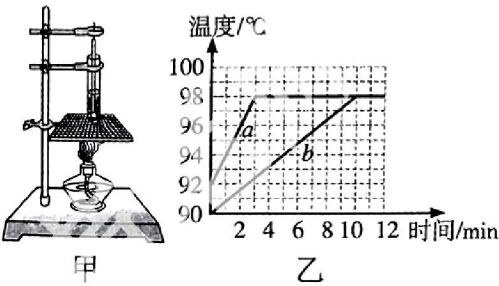
(第46题图)



(第47题图)

47. (2分) 一束光从空气射入水中,用箭头标出光前进的方向,注明入射光线和折射光线。

48. (5分) a、b 两个创新实验小组,用相同的酒精灯探究水沸腾前后温度变化的特点,所用实验装置如图甲所示,根据实验数据绘制的图像如图乙所示。



**温度计使用 说明书**

①测量前,了解温度计的量程和分度值;

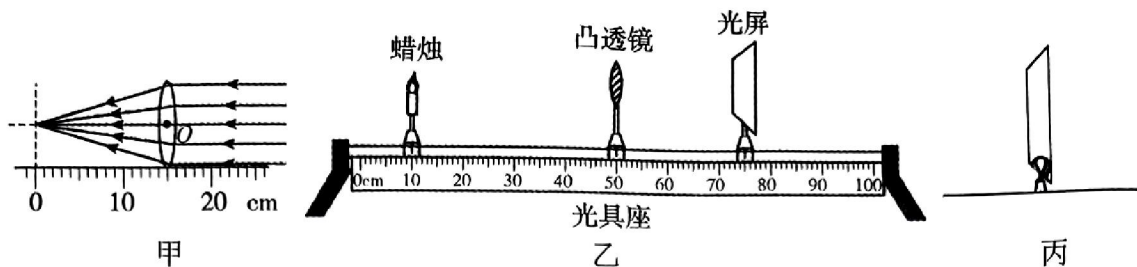
②测量时,温度计的感温泡与被测液体充分接触;

③待温度计的示数稳定后再读数,读数时温度计可以离开被测液体;

④读数时,视线要与温度计中液柱的上表面相平。

- (1) 他为图中温度计写了一份使用说明书,其中有科学性错误的一条是\_\_\_\_\_ (填序号)。
- (2) 根据你的烧水的经历和观察的现象,请写出水沸腾时的现象:\_\_\_\_\_。
- (3) 结合实验操作过程和图像信息,进一步分析可知:
- ①\_\_\_\_\_ 组所用水的质量较小。
- ②该实验的结论:水沸腾时\_\_\_\_\_。

49. (6分)在“探究凸透镜成像规律”的实验中:



(1)如图甲,该凸透镜的焦距为\_\_\_\_\_ cm,凸透镜的焦距标志着凸透镜对光的\_\_\_\_\_本领。

(2)若光屏上清晰像的位置如图丙所示,蜡烛和光屏不动,将凸透镜适当向上移动,这样做的目的是\_\_\_\_\_。

(3)①调整后,将凸透镜固定在 50.0cm 刻度线处,蜡烛移动到 10.0cm 刻度线处,适当移动光屏位置,直到光屏上出现烛焰倒立、\_\_\_\_\_的实像。

②在①的基础上,更换成另一个焦距为 8.0cm 的凸透镜,光屏上的像变模糊了,此现象与\_\_\_\_\_ (填“近视眼”或“远视眼”)成因相似。为了使光屏上的像恢复清晰,可向\_\_\_\_\_ (填“靠近”或“远离”)凸透镜的方向移动蜡烛。

50. (5分)在“测量酱油的密度”实验中:

(1)根据已有的知识和经验判断:菜籽油、水,两者中密度大的是\_\_\_\_\_;

(2)①小南同学的测量步骤是:用天平测量出空烧杯质量为  $m_1$ ;在烧杯中装入适量酱油,用天平测量出它们的总质量为  $m_2$ ;将烧杯中的酱油全部倒入量筒中,测量出酱油体积为  $V$ ;计算出酱油的密度;依据上述测量,酱油的密度为  $\rho = \underline{\hspace{2cm}}$  (用  $m_1$ 、 $m_2$ 、 $V$  表示);

②聪明的小南边实验边思考:他认为按照①的操作,会使测量结果偏大,请说明理由。

(3)同组的小岗设计了完成该实验的记录表格,请你将表格中项目 A 处补充完整。

	质量/kg	体积/ $\text{m}^3$	密度/ $(\text{kg}/\text{m}^3)$	A _____
1				
2				
3				

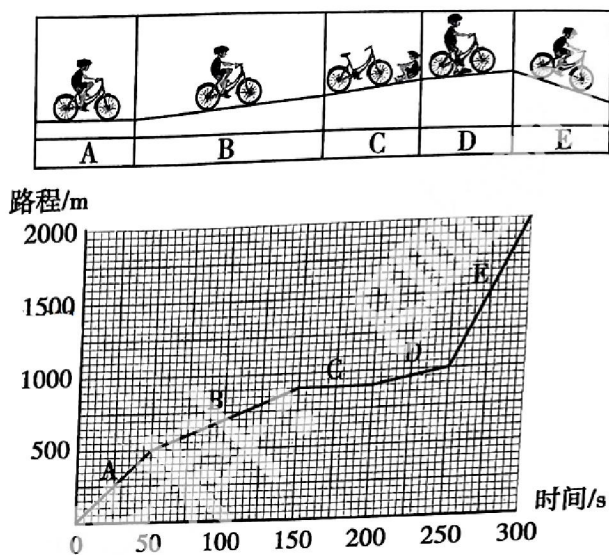


51. (6分)小南骑自行车,经过不同的路段,有不同的速度。根据图中给出的路程——时间的图像和图表资料,回答下列问题。

(1)小南在C路段处于\_\_\_\_\_状态,E路段表示他做的是\_\_\_\_\_直线运动。(选填“匀速”或“变速”)

(2)求他在300s内的平均速度。

(3)小南骑行过程中共喝了500mL的纯净水,请计算500mL纯净水的质量是多少?(已知纯净水的密度是  $1.0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$ )



## 2023-2024 学年度南岗区八年级期末调研测试（物理学科）参考答案

### 一、选择题：（共 24 分）

题号	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27
选项	B	C	C	B	D	B	D	C	D	C	BD	BCD

### 二、非选择题：（共 46 分）

36. (2 分) 3.43--3.47      48

37. (2 分) 两岸（合理即可）      竹排（合理即可）

38. (2 分) 音调      能量

39. (2 分) 逐渐减弱(减小)      声音传播需要介质，真空不能传声

40. (2 分) 1      不变

41. (2 分) 放热      凝华

42. (2 分) 48      晶体

43. (2 分) 75 度      75 度或 105 度

44. (2 分) 右      26.4

45. (2 分) c       $2 \times 10^3$

46. (2 分) 连线正确 (0.5) 垂直 (0.5) 等距 (0.5) 像点 (0.5)

47. (2 分) 入射光线标注正确 (0.5) 折射光线标注正确 (0.5) 三条光线的箭头，错一处扣 0.5 (1 分)

48. (5 分)

(1) ③ (1 分)

(2) 有大量气泡在水中生成 (0.5) 上升 (0.5) 变大 (0.5) 到水面破裂开来 (0.5)

(3) ①a (1 分) ②温度不变 (0.5) 吸热 (0.5)

49. (6 分)

(1) 15.0 (1 分)      会聚 (1 分)

(2) 清晰的像成在光屏中心上 (1 分)

(3) ① 缩小 (1 分)

② 近视眼 (1 分)      靠近 (1 分)

50. (5 分)

(1) 水 (1 分)

(2) ①  $\rho = (m_2 - m_1) / V$  (1 分)

②  $\rho = m/V$  (0.5) m 一定 (0.5) 水杯内壁沾水使 V 偏小 (0.5)  $\rho$  偏大 (0.5)

(3) 密度的平均值 (0.5) 单位正确 (0.5)

51. (6 分)

(1) 静止    匀速

(2)  $V = S/t$  (1 分)  $= 2000\text{m}/300\text{s}$  (0.5)  $= 6.67\text{m/s}$  (0.5)

(3)  $\rho = m/V$  (1 分)     $m = \rho V = 1\text{kg/cm}^3 \times 500\text{mL}$  (0.5)  $= 500\text{g}$  (0.5) (代入过程：包括单位换算过程)

# 2023—2024 学年度（上）期末调研测试

## 八年级化学参考答案及评分标准

说明：符号、化学用语写错不得分。

### 一、选择题（每小题 2 分，合计 30 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	B	C	A	A	B	B	C	C	C	D	A	B	D	B	C

### 二、非选择题（除特殊标明的分值外，其余每空各 1 分，合计 40 分）

28.（共 5 分，每空 1 分）

（1）①1 个氯离子带 1 个单位负电荷。

②钠元素；一个钠原子；钠单质（顺序不限）。

（2）①H<sub>2</sub>O ②O ③2Fe

29.（共 4 分，每空 1 分）

（1）A

（2）汞原子和氧原子

（3）在加热条件下，氧化汞分子分解为汞原子和氧原子

（4）分解反应

30.（共 4 分，每空 1 分）

I. ①④⑤/②③⑥；

II. 由不同种物质组成/由同种物质组成。

（1）在通常情况下，过氧乙酸为无色液体，易溶于水。

（2）过氧乙酸+氧气  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  二氧化碳+水 （或 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>+O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O）

31.（共 4 分，每空 1 分）

（1）①向下缓慢

②黑色固体燃烧，发白光、放热

③木炭+氧气  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  二氧化碳（或 C+O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  CO<sub>2</sub>）

（2）物质在空气中燃烧，实际上是与其中的氧气发生反应，由于空气中的氧气含量相对较少

32.（共 5 分，每空 1 分）

（1）①立即伸入瓶中

②暗红色固体燃烧，发出黄白色火焰，发光，放热，冒白烟，生成白色固体（步长 0.5）

③红磷+氧气  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  二氧化碳（或 P+O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>）

（2）氧气约占空气总体积的五分之一

（3）不溶于水

33. (共 4 分)

(1) 水不能使无色酚酞溶液变红 (0.5 分)

(2) 红色 (0.5 分)

(3) ①A 烧杯中无色的酚酞溶液变红 (1 分)

②分子是不断运动的 (1 分)

(4) 分子之间有间隔, 在受压的情况下分子间的间隔减小。 (1 分)

34. (共 7 分, 每空 1 分)

(1) ①试管;

②不能加热。

(2) ①高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾+二氧化锰+氧气 (或  $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ )

②ABDEFG

(3) ①badc

②防止冷凝水回流到热的试管底部, 炸裂试管。

(4) 刚开始冒出的气体是试管内受热膨胀逸出的空气, 如果直接收集会使收集到的氧气不纯。

35. (共 7 分)

(1) ①水里含有一些不溶性杂质 (1 分)

②可以滤去江水中的不溶性物质, 还可以吸附掉一些溶解的杂质, 除去臭味。 (1 分)

(2) ①蒸馏 (0.5 分)

②增强导电性 (0.5 分)

(3) ①电极附近有气泡产生, 且玻璃管内液面下降。 (1 分)

②无色气体燃烧, 产生淡蓝色火焰, 放热。 (1 分)

③木条燃烧更旺 (1 分)

④氢元素和氧元素 (1 分)