2022-2023学年初三教学质量第一次调研

物 理 化 学 合 卷

说明：1. 答题前，请将姓名、准考证号和座位号用黑色字迹的钢笔或签字笔填写在答题卡指定的位置上，并将条形码粘贴好。

2. 全卷共8页；考试时间100分钟，满分120分，物理部分：1-20题；化学部分：21-36题；根据题号请将答案填写到对应答题卡上。

3. 作答选择题时，选出每小题答案后，用2B铅笔把答题卡对应题目答案标号的信息点框涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案。作答非选择题时，用黑色字迹的钢笔或签字笔将答案写在答题卡指定区域内。写在本试卷或草稿纸上，其答案一律无效。

4. 考试结束后，请将答题卡交回。

物理部分（70分）

一、单选题（本题共7小题，每小题2分，共14分。在每小题的四个选项中，只有一个最符合题意）

1. 对一些生活常识的认知是科学素养的重要方面。下列对一些科学量的估测中，比较贴近事实的是（　　）

A. 一名普通中学生的质量约为50g　　B. 家用空调正常工作时的电流约为1A

C. 低于220V的电压对人体都是安全的　　D. 两个鸡蛋重约1N

2. 杂技节目表演中，一位杂技小丑穿着很长的大皮鞋（如图所示），站在水平舞台上向观众鞠躬致意，双脚不动上身没有躬下，而是整个身子笔直缓慢向前倾斜却不倒下，下列说法正确的是（　　）



A. 小丑的鞋子可能很重，有助于提高重心

B. 小丑的鞋子长，支撑面扩大了，使重心在支撑面以内

C. 地面对小丑的支持力是小丑发生弹性形变而产生的

D. 小丑对地面的压力大于地面对小丑的支持力

3. 南极是世界上最冷的地方，常年平均气温是-25℃，一天，南极上的小企鹅豆豆和丁丁（如图）之间发生了一次有趣的对话，他们的部分说法如下，其中正确的是（



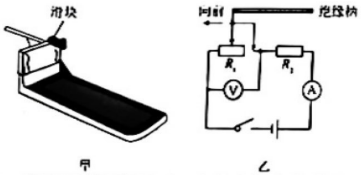
A. 豆豆：呵呵，我们这里太冷了，冰山肯定没有内能了

B. 丁丁：你说的太对了，这么冷的地方，组成冰山的分子也都停止运动了，哪会有内能呢！

C. 丁丁：唉，反正我现在身体不含有热量，冻死喽

D. 豆豆：我们一起跳舞吧，这样能暖和一些

4．深圳中小学生进行体能测试中有一个项目为坐位体前屈，进行身体柔韧性测试．测试者向前推动固定在滑动变阻器滑片上的滑块，滑块被推动的距离越大，仪器的示数就越大．图甲是体育课上坐位体前屈测量仪，图乙是小晓设计的模拟电路．下列说法正确的是（　　）



甲　　乙

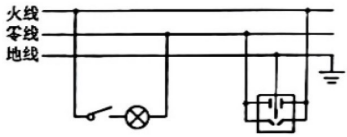
A．闭合开关不推动时，电路中的电流为零

B．向前推的距离越大，电压表示数越大

C．向前推的距离越大，电路的总功率越大

D．此电路设计中，用电压表示数反映测量成绩

5．如图所示为小明卧室的电路图．晚上小明打开灯后，将平板电脑的充电头插到插座上，灯熄灭了，家里其它用电器都正常，查看后发现自己卧室的空气开关跳闸了．他直接将空气开关闭合后立即又跳闸了，他拔下平板电脑充电头，空气开关就能正常闭合了．下列关于电路判断和分析正确的是（　　）



A．空气开关跳闸的原因是插座中的零、火线相碰了

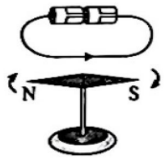
B　正常情况下，可以将充电头一直插在插座上

C．空气开关跳闸的原因是充电头处短路了

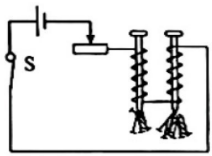
D　用正在充电的手机接打电话是安全的

6．2022年6月17日，中国人民解放军海军福建舰（简称福建舰）下水．福建舰配置电磁弹射和阻拦装置．电磁弹射是指以电磁力为加速手段，当电磁弹射的弹射车轨道与航母舰载飞机前轮接触，并处于强磁场中，弹射车内的导体通过强电流时，即可受到强大的推力，将航母舰载飞机弹出．如图所示，下列装置图能反映电磁弹射原理的是（　　）

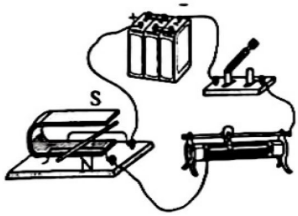
A．



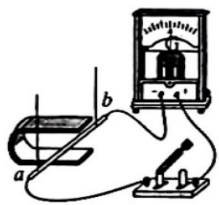
B．



C．



D．



7. 观看了《流浪地球2》，小帆认识到了信息、能源和材料的重要性，他决定珍惜青春时光，努力学习科学文化知识，他收集到了以下信息，其中说法不正确的是（　　）

A．太阳能、风能、天然气都是可再生能源

B．北斗卫星导航系统传递信息利用的是电磁波

C．发光二极管的核心部件是半导体材料

D．能量的转化和转移具有方向性，在转化和转移过程中能量的总量总保持不变

二、填空题（本题共4小题，每空1分，共12分）

8. 如图甲所示有些跑车为了提高"抓地力"会在车尾安装了一种"气流偏导器"，其外形应该选用图乙中的_____（填"A"或"B"），气流对偏导器产生_____（填"向上"或"向下"）的压强差，因而有压力差，使车与地面之间的摩擦力_____（填"变大""变小"或"不变"）。



甲



乙

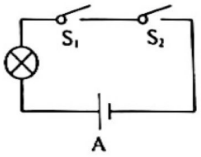
9. 连日来，大风扬沙肆虐，该运动_____（选填"是"或"不是"）分子热运动。政府各相关单位采取多项措施积极应对极端天气，其中使用雾炮车向空中喷水雾能使尘埃粒子快速沉降到地面，起到净化空气的作用，确保居民生活环境的健康安全。该雾炮车的发动机是柴油机，柴油机四个冲程中的_____冲程实现了内能转化为机械能，驱动雾炮车前进。柴油机工作时会产生大量热，需要用水进行降温，是利用水的_____大的特性。



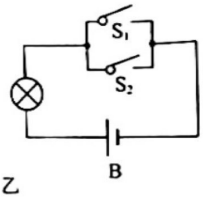
10. 如图甲所示为一款充电宝给两部手机充电，这两部手机是_____（选填"串联"或"并联"）的；智能手机解锁可以通过密码和指纹进行解锁，乙图中的简单电路用小灯亮表示解锁，S_1、S_2分别表示密码和指纹解锁，_____图能模拟手机解锁。其中一台手机的锂电池上面标明电压为3.7V，容量为3000mA·h，电池充满电后，能够储存的电能是_____J。



甲

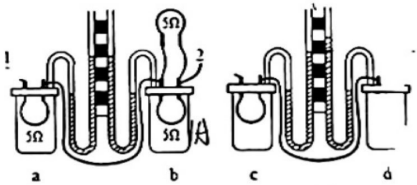


A



乙 B

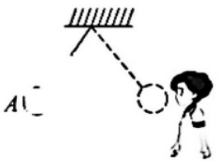
11．如图是探究“电流通过导体时产生的热量与哪些因素有关”的实验装置．两个相同的透明容器中密封着等量的空气，将 1、2 和 3、4 导线分别接到电源两端．该实验中甲图所示的装置在通电一段时间后，_____（选填“a”或“b”）容器中电流产生的热量较多；如果甲图通过 1 的电流为 2A，右侧容器 b 中定值电阻在 10s 内产生的热量是_____J；通过观察乙图中的实验现象，可知_____（选填“c”或“d”）容器中电阻丝的阻值大．



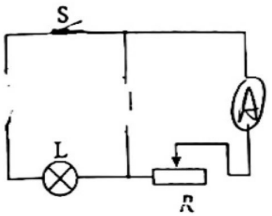
甲　　乙

三、作图题（本题共 2 小题，共 5 分）

12．（2 分）如图所示，一悬挂在空中的小球正在左右摆动，请画出其在 A 处所受力的示意图（不计空气阻力）．



13．（3 分）在图中，将电源、电流表、电压表三个元件符号正确填进电路的空缺处．要求电键 S 闭合后，向右移动滑动变阻器的滑片 P，电流表示数变小，电压表的示数变大．



四、实验探究题（本题共 3 小题，每空 1 分，每图 1 分，共 14 分）

14.（5分）2022年冬奥会的举办让很多人喜爱上滑雪，小明在滑雪场看到人们坐着充气滑雪垫从高处滑下（如图1所示）时，滑雪者能滑出很长一段距离，于是小明猜想：如果水平雪面足够光滑，他们会一直运动下去吗？他用如图2甲乙丙所示装置探究他的猜想：



图1

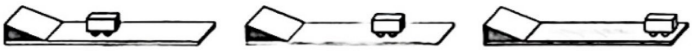


图2



图3

（1）在调试实验装置时，小明将小车从斜面上某高度静止滑下，结果小车在木板表面冲出了水平板面，请你在原装置不变的情况下提出改进建议．答：

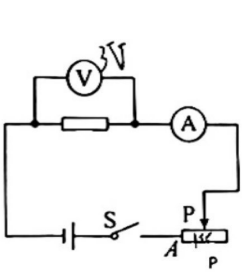
（2）调试成功后，小明在实验中发现小车在毛巾表面滑行的距离最近；在木板表面滑行的距离最远，说明小车受到的阻力越小，速度减小得越____（填"快"或"慢"），从而验证了自己的猜想．

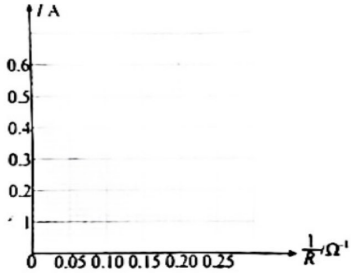
（3）实验后小明评估实验过程：小车到达水平面后竖直方向受到重力和支持力这一对平衡力的作用，它们_____（改变/不改变）小车的运动状态，而小车运动状态的改变只与水平方向的_____有关；

（4）在大量类似实验基础上，牛顿概括出了著名的牛顿第一定律．在实际生活中有着广泛的应用．一架运输机参加某次抗震救灾时，在沿水平向右做匀速直线运动的过程中，间隔相同时间先后从飞机上静止释放三个相同的物资．若不计空气阻力，且地面水平．那么，在地面上看，能正确表示物资在空中的排列情况和着地位置的图3组合是____．

A．①⑥　　B．②⑤　　C．③④　　D．①④

15.（6分）某实验小组"探究电流与电阻的关系"．实验电路如图所示，电源电压恒定，R可分别选用5Ω、10Ω、15Ω、20Ω的电阻．





（1）先用5Ω的电阻实验，闭合开关，发现无论怎样移动滑片P，电流表无示数，电压表有示数且几乎不变，则电路中的故障可能是_____（填字母序号）：

A．R断路　　B．R_0断路　　C．R短路　　D．R_0短路

（2）故障排除后，移动滑片P使电压表示数为3V，记录此时电流表的示数，把R_1由5Ω换成10Ω，为保证电压表示数与更换前相同，滑片P应向_____（选填"A"或"B"）端移动；

（3）继续完成实验，得出数据如下表，根据表中数据，请在图坐标中画出电流I与电阻倒数$\frac{1}{R}$变化关系的图像_____；

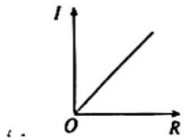
序号	1	2	3	4
电阻R/Ω	5	10	15	20
电阻倒数$\frac{1}{R}/\Omega^{-1}$	0.20	0.10	0.07	0.05
电流I/A	0.60	0.22	0.20	0.15

（4）根据你画出的图像得出结论：电压一定时，通过导体的电流与导体的电阻成____比；

（5）为能完成上述操作，若R_0选用"20Ω 1.0A"，电源电压应选择_____（填字母序号）。

A．6V　　B．9V　　C．12V

（6）如图图像中能大致反映本实验中各物理量之间关系的是_____。



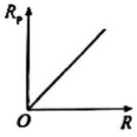
电流表示数I与R阻值的关系

B.

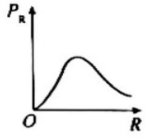


电压表示数U与R阻值的关系

C.

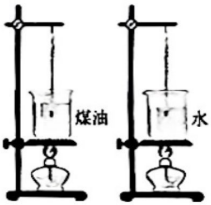


D.



变阻器接入电路阻值 R_P 与 R 阻值的关系　　电阻的功率 P_R 与 R 阻值的关系

16. (3 分) 某班同学利用图甲所示的实验装置探究水和煤油的吸热能力。



(1) 加热过程中，水和煤油吸收热量的多少是通过_____（填“加热时间的长短”或“液体的种类”）来判断的。下列实验与此实验方法相同的是_____；

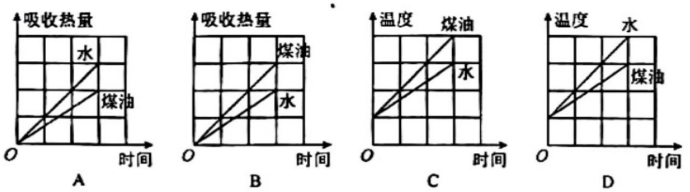
A. 探究通过导体的电流和它两端电压的关系

B. 探究影响电阻大小的因素时观察灯泡的亮度和电流表的示数

(2) 实验中记录的实验数据如表：

液体	质量/g	初温/℃	末温/℃	加热时间/min
水	200	25	40	12.0
煤油	200	25	40	7.5

某同学根据表格绘制的“吸收热量 - 时间”和“温度 - 时间”图像如下，能正确描述该实验真实情况的图像是_____（选填序号）；



五、计算题（本题共 2 小题，共 13 分）

17. (6 分) 2023 届深马以“新时代、新深马”为主题，线路全新升级，全程路线从莲花山下的市民中心出发，跨越福田、南山、宝安和前海 4 个区域，途经深南大道、沙河西路、望海路等，展示深圳山海连城的靓丽风景和改革开放的发展历程。活动分半程马拉松 21km

和全程马拉松 42km，在马拉松活动中还安排随行救助车，救助车具体参数如表：

空车质量	1080kg	轮胎个数	4 个
满载人员数	12 人	电动机额定电压	48v
空载时每个轮胎与地面的接触面积	2.5dm²	最大时速	36km/h
匀速行驶过程中的总阻力	总重的 0.02 倍	平均行驶里程	≤80km

求：



（1）空载时，救助车对水平路面的压强；

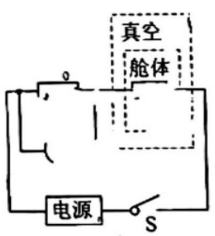
（2）若质量为 60kg 的小明在水平路面以最大速度驾驶救助车随行出发，此时该车受到的牵引力是多大？

18.（7 分）2022 年 11 月 29 日，神州十五号飞船成功发射，小禾同学通过查阅资料了解到，科技人员通常要检验飞船舱体的气密性。他设计了如图甲所示的检测电路，电源电压保持不变，R_0为 40Ω 的定值电阻，R 为压力传感器，其阻值随环境气压的变化规律如图乙所示，将 R 置于舱体中，舱体置于真空室中，舱体不漏气时，电压表示数为 200V，舱体内气压为 1.0×10^5Pa。求：

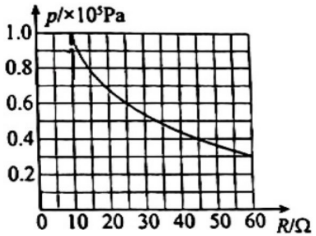
（1）舱体不漏气时，压力传感器 R 的阻值及电路中的电流；

（2）舱体不漏气时，工作 10min，电路消耗的总电能；

（3）若电压表示数为 100V 时，此时舱内的气压值。



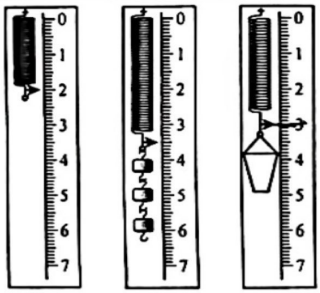
甲



六、综合能力题（本题共2小题，每空1分，每图1分，共12分）

19.（6分）小明用如图甲所示的装置来探究"弹簧的伸长跟拉力的关系"，弹簧的一端固定在木板上，他先在木板上标上0～7.00cm的刻度，把木板竖直放置，在弹簧下端挂钩码（每个钩码的质量为50g），实验数据记录如下表。（g=10N/kg）

钩码个数	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
弹簧长度/cm	2.00	2.50	3.00	3.50	4.00	4.50	5.00	5.50	6.00	6.50	7.00
伸长量/cm	0	0.50	1.00		2.00	2.50	3.00	3.50	4.00	4.50	5.00



甲　乙　丙

（1）当挂3个钩码时，指针所对刻度如图乙，此时弹簧的伸长量_____cm；

（2）分析表中的数据可得：在弹性限度内，_____；

（3）小明想用该装置设计一个直接测量液体密度的"密度秤"，他找来一个质量为50g的小桶，挂在弹簧下面的挂钩上，测量时，在桶中加满待测液体，根据指针指示的刻度，就能直接读出液体的密度；

①该"密度秤"的零刻度线应在_____cm刻度处；

②在桶中加满水指针指在3cm刻度处，如图丙，则该桶的容积是_____cm^3；

③该"密度秤"能测量的最大的密度是_____g/cm^3；

④小明想增大该"密度秤"的量程，在不更换弹簧的前提下，你的办法是_____。（写出一种即可）

20.（6分）阅读短文，回答下列问题。

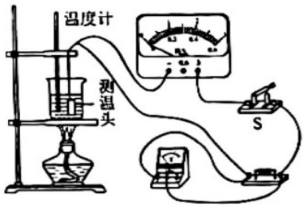
测温手环

某型号的蓝牙测温手环（如图甲）主要由温度传感模块、蓝牙模块两个部分组成。温

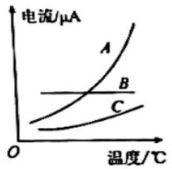
度传感模块中，有一个高灵敏度的热敏电阻，热敏电阻外部与导热金属片密切接触．佩戴测温手环时，导热金属片使热敏电阻温度升高，热敏电阻阻值变化，电路中电流变大．温度传感器中的测温芯片能根据电路中电流大小算出热敏电阻的温度，并显示到液晶屏上．蓝牙模块则通过无线网络将测温芯片中的温度数据传送给数据处理中心，从而实现体温的实时监测．测温手环一般配有智能休眠仓，有些测温手环是通过判断温度变化来实现自动开关的．测温手环放入智能休眠仓后，若环境温度低于某个设定的温度或者手环检测到的温度长时间不发生变化，则测温手环中的金属片与热敏电阻分离，从而实现自动关机．还有些测温手环是依靠内置的霍尔元件实现"休眠"的．霍尔元件是一种对磁场敏感的电子元器件，当它周围存在较强的磁场时，可以断开测温手环的电路．因此，这类测温手环的智能休眠仓下面需要预埋一个磁体．



甲



乙



丙

（1）蓝牙模块是通过_____与手机传递信息的（选填"电磁波"、"红外线"或"超声波"）．

（2）导热金属片的内能是通过_____（选填"做功"或"热传递"）的方法改变的．

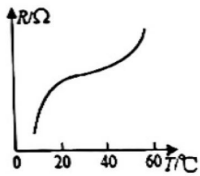
（3）霍尔元件在测温手环的电路中相当于_____（选填"开关"、"电源"或"电器"）．若手环电池电压为3.7V，电池容为100mA·h，充满电后可以连续使用10天，则该型号的测温手环工作时的放电电流约为_____μA（结果保留一位小数）．

（4）小华将三个废旧手环的测温头拆下后分别接入如图乙所示的电路，获得了图丙所示的三个测温头的电流温度图像，其中灵敏度最高的测温头是_____．

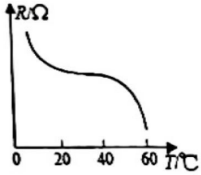
A. A图线所对应的测温头　　B. B图线所对应的测温头

C. C图线所对应的测温头　　D. 无法判断

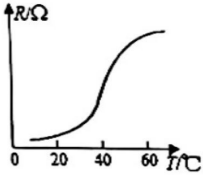
（5）现有四种热电阻，它们的阻值R随温度T变化的图像分别如下，其中适合用于上述测温手环的是_____．



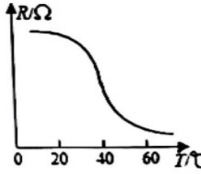
A.



B.



C.



D.

化学部分（50分）

可能用到的相对原子质量 H 1　C 12　O 16　Cl 35.5　Ca 40　Fe 56　Cu 64

一、**单项选择题**（共 12 小题，21-28 题每小题 1.5 分，29-32 题每小题 2 分，共 20 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。）

21．下列变化中，与另外三个有本质区别的是（

A．酒精挥发　　B．冬天由室外进入室内，眼镜上出现水雾

C．牛奶变酸　　D．用活性炭除去水中的色素和异味

22．小明在装有足量水的烧杯中加入少量蔗糖（“o”表示蔗糖分子），充分搅拌后形成溶液．下列图像正确的是（

A. 　B. 　C. 　D. 

23．下列化学用语表示正确的是（

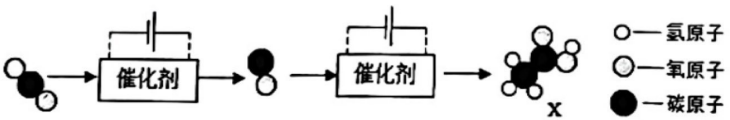
A．碳酸钠的化学式：$NaCO_3$　　B．60 个碳原子：C_{60}

C．镁离子：Mg^{2+}　　D．铝的元素符号为 AL

24.下列项目所涉化学知识不正确的是（　）

选项	项目	化学知识
A	废旧电池分类投放	废旧电池中的重金属会污染环境
B	野炊时，将木材架空	增大木材与空气接触面积，使燃烧更旺
C	铜丝放入硝酸银溶液，表面有固体析出．溶液变蓝	铜比银的金属活动性强
D	用洗涤剂洗涤餐具油脂	使油和水分层，发生乳化现象

25.我国科研人员将二氧化碳高效合成为可供微生物直接利用的物质 X，合成过程中主要物质间转化的微观示意图如图．下列说法错误的是（



A．催化剂提高了合成效率　　B．X 的化学式为 CH_2O

C．CO_2 合成 X 的过程中伴随能量变化　　D．一定有含氢元素的物质参与合成反应

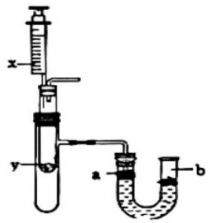
26.按如图所示装置，将液体 x 注入装有固体 y 的试管中，会导致 U 形管中 a 端液面高于 b 端液面，则试剂 x、y 的组合可能是（　　）

A．水、氢氧化钠

B．水、硝酸铵

C．水、氧化钙

D．稀盐酸、镁



27.实验研究铁锈蚀影响因素，记录如下。下列分析错误的是（　　）

实验装置	序号	其他试剂	100min 时 O_2 的含量
氧气传感器 5.0g 铁粉 0.1g 炭粉 其它试剂 空气	①	干燥剂	21%
	②	10 滴水	15%
	③	10 滴水和 1.0g 食盐	8%

A．①中铁未生锈，②③中铁已锈蚀　　B．①②③证明炭粉对铁锈蚀有影响

C．①②证明水对铁锈蚀有影响　　D．②③证明食盐能加快铁锈蚀

28．2021 年诺贝尔化学奖的研究成果与手性分子有关，手性分子的化学式相同，但结构不同，性质不同。柠檬烯（$C_{10}H_{16}$）就有两种结构，一种结构闻起来是柠檬味，另一种闻起来是橘子味。下列有关柠檬烯的说法错误的是（　　）

A．柠檬烯分子中质子数和电子数相等

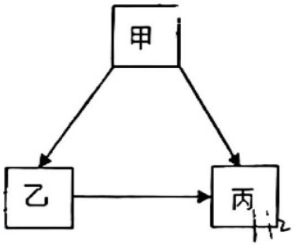
B．柠檬烯中有碳元素和氢元素的质量比为 15:2

C．柠檬烯分子由碳、氢、氧三种元素组成的

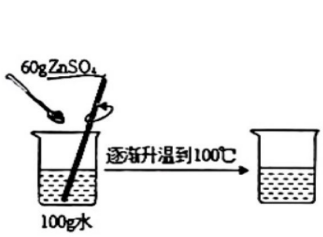
D．柠檬烯中碳元素的质量分数为 $\frac{12\times10}{12\times10+1\times16}\times100\%$

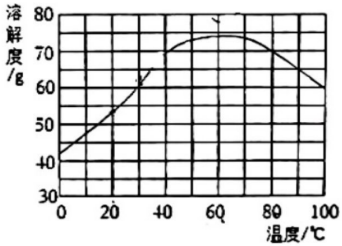
29．甲、乙、丙是初中化学中常见的物质，其转化关系如图所示。下列选项符合该转化关系的是（

	甲	乙	丙
A	H_2O_2	H_2O	H_2
B	CH_4	CO_2	$CaCO_3$
C	H_2O	H_2	O_2
D	Fe_2O_3	CO_2	H_2O



30．20℃时，向盛有 100g 水的烧杯中加入 60g$ZnSO_4$ 进行实验（忽略水的蒸发），依据如图所示的实验和 $ZnSO_4$ 溶解度曲线，下列说法正确的是（





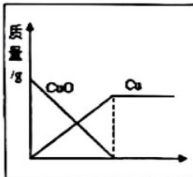
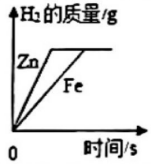
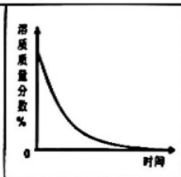
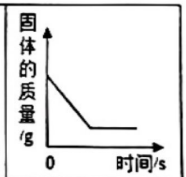
A．20℃时，充分搅拌后烧杯中溶液的质量为 160g

B．升温到 40℃时，烧杯中的溶液为饱和溶液

C．从 60℃升温到 80℃时，烧杯内溶液中溶质的质量分数减小

D．100℃时，烧杯内溶液中溶质的质量分数为 37.5%

31．下列图像能正确反映其对应变化关系的是（

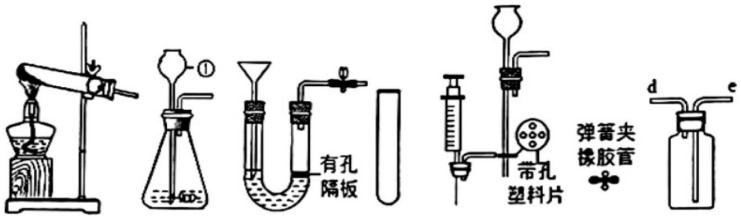
			
A．在一密闭容器中，碳和氧化铜的混合物在高温条件下恰好完全反应	B．分别向等质量的铁粉和锌粉中加入等体积等浓度过量的稀硫酸	C．一定质量的浓硫酸敞口放置	D．在盛有铁钉的烧杯中加入足量的硫酸铜溶液

32.下列实验方案不能达到实验目的的是（

选项	实验目的	实验方案
A	除去 $FeSO_4$ 溶液中的少量 $CuSO_4$	加入足量铁粉，充分反应，过滤
B	鉴别碳粉、铁粉、氧化铜三种固体	取样，分别滴加适量稀盐酸
C	鉴别矿泉水和蒸馏水	取样，分别加入肥皂水振荡
D	分离 CaO 和 $CaCO_3$ 的固体混合物	加适量水溶解、过滤、洗涤固体并烘干

二、非选择题（共 4 题，每空 1 分，化学方程式 1.5 分，共 30 分）

33.（8 分）气体的制备是初中化学实验重要的内容，请根据下列装置回答：



（1）仪器①的名称是 _____。

（2）图 A 是实验室用高锰酸钾制取氧气的装置，发生反应的化学方程式是 _____。

（3）用 C 装置作为制取 CO_2 的发生装置，可随时控制反应的开始和停止，选用 _____（在 D～G 中选择装置）组装可以有相同作用；若用图 H 装置来收集 CO_2，则 CO_2 应从 _____（选填“d”或“e”）导管通入。

（4）某同学提出只要将上述 B 装置和图 2 所示装置相连接，就可收集并测量生成的二氧化碳的体积，则正确的连接顺序是：B 装置的导管出口→（ _____ ）→（ _____ ）→量筒（填接口字母）。另一同学提出，这样收集会损失二氧化碳气体，因为 _____；

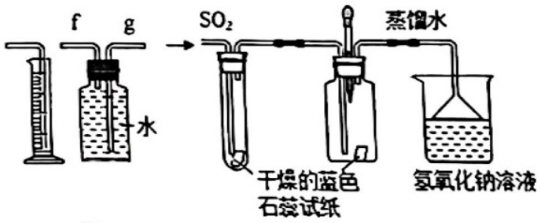


图2　　图3

（5）二氧化硫化学性质与二氧化碳类似，如图3，SO_2能与水反应生成亚硫酸（H_2SO_3），使湿润的蓝色石蕊试纸变红；烧杯中氢氧化钠溶液的作用是 _____（用化学方程式表示）

34.（7分）中和反应是重要的化学反应，某小组以“探究中和反应”为主题展开研究性学习。

（1）【任务一】宏微结合初识中和反应

①向滴有酚酞的氢氧化钠溶液中逐滴加入稀盐酸至溶液变为 _____，证明反应发生，该反应化学方程式为 _____。

②上述实验从 ____（选填“反应物减少”或“新物质生成”）角度说明了反应的进行。

（2）【任务二】转换思维再探中和反应

用pH传感器按图1再次实验，将注射器内的液体全部缓慢注入烧瓶，烧瓶内溶液pH变化曲线如图2所示，小明认为c点对应溶液中的溶质为 _____（填化学式），小明要证明自己的观点，可选用的物质是 _____（填序号）。

A.锌粒　　B.氧化铁固体　　C.硝酸钾溶液

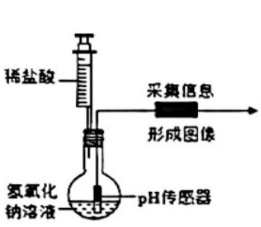


图1

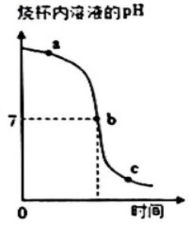
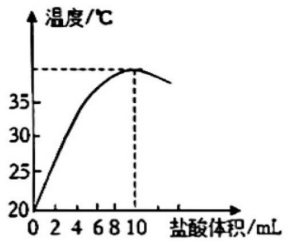


图2

（3）【任务三】探究中和反应能量变化

将图1装置中pH传感器换成温度传感器，向氢氧化钠溶液中匀速加入初温相同的稀盐酸，得到温度变化曲线如图所示。

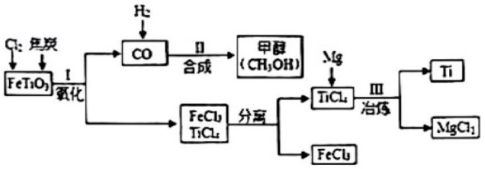


①氢氧化钠和盐酸反应是 _____反应（填“放热”或“吸热”）。

②当加入盐酸 _____mL时，盐酸与氢氧化钠恰好完全反应。

35. (6分)国产航母“山东舰”成武入列，标志我国金属材料制造技术取得重大突破。

(1)钛合金可用于制作舰载机的起落架，如图是以钛酸亚铁($FeTiO_3$)为原料制取钛(Ti)部分流程示意图：



①$FeTiO_3$中钛元素的化合价为 _____价。

②过程II合成甲醇(CH_3OH)时，按照绿色化学的原则，应调节原料中CO和H_2的分子个数比为 _____，过程III中，在800℃的条件下冶炼钛的化学方程式是 _____。

(2)某电镀厂的废液中含有硝酸银和硝酸铜，兴趣小组的同学在实验室探究回收该废液中的金属。

将一定量铁粉加入盛有一定量废液样品的烧杯中，充分反应后过滤，得到滤渣A。向滤渣A中加入少量稀盐酸，有气泡产生，该反应的化学方程式是 _____，据此分析，滤渣A的成分是 _____(写化学式)。

36.(9分)小圳为了测定如图的钙片中碳酸钙的含量标注是否属实，他取出5片钙片(每片2.5克)，研碎后放入烧杯中，把30g稀盐酸分3次加入烧杯中进行反应(假定钙片其它成分不与盐酸反应)，每次充分反应后得到的实验数据如表.

XX钙片
【主要成分】碳酸钙($CaCO_3$)
【功效成分】每片含碳酸钙>1.2g
【用法用量】每日2片，嚼食。
【适应人群】需要补钙者。

实验编号	1	2	3
稀盐酸的用量	10g	20g	30g
二氧化碳的质量	1.1g	2.2g	2.75g

(1)碳酸钙中碳元素和氧元素的质量比为_____。

(2)5片钙片完全反应可生成二氧化碳的质量为_____。

(3)①计算5片钙片中含有碳酸钙的质量。(写出计算过程)

②由上题计算可知，标签中碳酸钙的含量标注 _____ (填“属实”或“不属实”)。

(4)在如图中画出产生气体与所加稀盐酸溶液质量关系的曲线图。

