乐清外国语2022学年第一学期九年级期末检测

科 学 参 考 答 案 2022.12

**一、选择题（本题有15小题，每小题4分，共60分。每小题只有一个选项是正确的，不选、多选、错选均不给分）**

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

**二、填空题（本题有7题，每空2分，共40分）**

16.（1）避免氧气进去，影响乳酸菌发酵 （2）肾脏 （3）血小板

17.（1）改变力的方向 （2）C （3）核裂变

18.（1）有机物；

（2）蓝色石蕊试纸遇酸变红色 / 滴有紫色石蕊试液的氢氧化钠溶液中加过量的酸

19.（1）小肠 （2）从鲜红色变成暗红色 （3）血细胞和大分子的蛋白质

20.（1）减小 （2）铝合金 （3）6×104W

21．（1）A （2）0.18

22.（1）增大接触面积，加快反应速度

（2）铁的价格低于活动性比它更强的锌金属，成本高。

（3）ACD

（4）0.125m2 （或m2/8）

**三、实验探究题（本题有4小题，第26（2）题6分，其余每空3分，共36分）**

23.（1）除去铁钉表面原有的铁锈，防止对实验结果造成干扰。

（2）等量蒸馏水

（3）0-t时间段，随着铁钉的生锈，温度升高使气压增大，氧气消耗使气压减小；氧气消耗对气压的影响大于温度升高对气压的影响，所以试管内气压减小。

24.（1）菠萝蛋白酶活性与盐水浓度有关

（2）37摄氏度时酶的活性高，排除因温度不适干扰实验

（3）不赞同。虽然从图可知，当氯化钠浓度增加到3%时蛋白酶活力达到最低，但没有做氯化钠浓度在3%附近的浓度对蛋白酶活力的影响

25．（1）水车转动的圈数（或水车转动的角度、速度或时间）

（2）水的动能与质量的关系

（3）相同。因为水的重力势能不变，下落转化为水的动能相同，水车获得动能相同。

不相同。因为相同时间内不同质量的水下落，撞击水车时，受到的阻力不同，水车转动情况不同。

26．（1）连续、均匀气泡产生

（2）评分点：自变量（硫酸质量分数）；无关变量（硫酸的体积、质量和颗粒大小相同的锌粒）；因变量观测（相同时间记录量筒中水体积）；测量连续均匀气泡时间；重复实验；预判

① 分别取1g锌粒和10%稀硫酸溶液30ml于锥形瓶和分液漏斗内，打开活塞，用秒表记录产生稳定气泡的时间为t1；

② 待生成稳定气泡后将秒表归零重新计时并及时更换新的量筒，每隔1min记录一次量筒内水的体积，连续记录5min；

③ 计算每分钟时间内收集氢气的平均体积为V1；

④ 分别将等量的锌粒和20%、30%、40%的稀硫酸加入右图装置，重复上述实验，记录产生稳定气泡的时间分别为t2、t3、t4和每分钟时间内收集氢气的平均体积为V2、V3、V4；

⑤ 重复实验，并计算不同浓度下的等待时间和1 min收集氢气体积的平均值；

⑥ 比较数据，选取t用时短且小于2min，V数值大且大于50ml的组别即为适宜硫酸浓度。

**四、解答题（本题有6小题，第27题6分，第28题6分，第29题6分，第30题7分，第31题9分，第32题10分，共44分）**

27.（1）肠道对酒精的吸收、血液循环、肺泡的气体交换、肺换气；

（2）不可行；

（3）乙醇脱氢酶的活性高。

28．动能大小随物体的质量和速度的增大而增大，重力势能大

2分

0 90 θ/°

V最大值

小随物体的质量和高度的增大而增大（1分）。同一小球从

同一个位置以相同的速度抛出，起始机械能相同（1分）。

忽略空气阻力，小球的机械能守恒（1分），发射角度越大，

小球上升的最高高度越高，即小球的重力势能越大，小球

的动能就越小（1分），速度越小。

29.（1）吸收A装置中生成的CO2，并计算出CO2的质量。

（2）几乎不影响

（3）CO2残留,不能被完全吸收/外界空气中的CO2会进入

30.（1）控制排开的液体体积相同 （2分）

（2）根据杠杆平衡条件得出 m1g×0A = m2g×0B

即0.1Kg×10N/Kg×3cm = 0.02Kg×10N/Kg×OB

得OB = 15cm （3分）

（3）根据式3：F浮×OA = m2g×BC；F浮与BC成正比（1 分），根据阿基米德原理，V 排一定，F浮与ρ液成正比，综合可得ρ液与 BC成正比（1 分）。

31．（1）氯化钙、氯化氢； （2分）

（2）CO2的质量为：100g+30g-120.1g=9.9g

设30g石灰石样品中碳酸钙质量为X

CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑

100 44

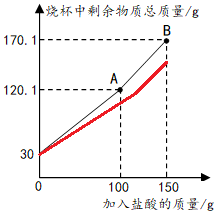
X 9.9g

100/x = 44/9.9g

解得x=22.5g

CaCO3% = 22.5g/30g = 75% （5分）

（3） （2分）



32.（1）48 （2分）

（2）当衔铁被吸下时，R1、R2串联在工作电路中，此时工作电路为保温状态。

R总 = R1+R2 = 44Ω+396Ω = 440Ω

P保 = U12/R总 =（220V）2 / 440Ω = 110W

W= Pt =110W×1200S = 132000J （5分）

（3）升高，当通过电磁铁的电流小于一定值（即48毫安）时，电磁铁会松开衔铁，此时温度为保温状态下的最低温度。保温状态下，通过电磁铁的电流等于通过热敏电阻的电流和通过R0的电流之和。在衔铁松开时总电流不变（即48毫安）的情况下，当R0增大时，通过R0的电流减小，则通过热敏电阻的电流增大，此时热敏电阻的阻值相对减小，由图乙可知此次的温度会升高。 （3分）