**嘉兴市九年级（上）学科期末检测**



**科学 参考答案（2022.1）**

**一、选择题（本题共15小题，每小题只有一个正确答案。每小题2分，共30分）**

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

**二、填空题（本题共9小题，每空1分，共20分）**

16．（1）乳酸 （2）B型血 17．高度 B 18．（1）合金 （2）A

19（1）防止水冷凝倒流使试管炸裂

（2）实验结束时，先停止通氢气后熄灭酒精灯

20．动滑轮 10 2W 21. （1）碳元素 （2）氧化

22. 做功 减小 23．（1）Cu(OH)2 （2）Cu+2AgNO3=Cu(NO3)2+2Ag

24．（1）管壁薄（或“管壁仅一层细胞”）、管径较细（或“仅让红细胞单行通过”）。

（2）氧气（或激素） （3）右心室

**三、实验探究题（本题共3小题，每空2分，共20分）**

25．（1）1毫升唾液和1毫升0.5%硝酸镁溶液

（3）滴加一滴碘液 【**实验结论**】浅

26．（1）0-15V

（2）边移动滑动变阻器滑片，边观察电压表示数，直到电压表示数为3.8V

（3）*AP*部分有电流通过，而*PB*部分无电流通过，有电流通过的*AP*部分电流做功，电能转化为内能，而*PB*部分没有，所以出现*AP*部分温度比*PB*部分温度高

27．（1）①氢氧化钠溶液

（2）【作出猜想】NaOH和Ca(OH)2

【验证猜想】

|  |  |
| --- | --- |
| 实验步骤 | 实验现象 |
| 取样于试管中，加入稀盐酸（或稀硫酸）至过量  （或取样于试管中，加入氢氧化钙溶液或氢氧化钡溶液或氯化钙溶液或氯化钡溶液） | 一段时间后有气泡产生（或有白色沉淀产生） |

**四、解答题（本题有4小题，28题6分，29题8分，30题8分，31题8分，共30分）**

28．（1）酒精和二氧化碳（2分）（2）甲烧瓶（1分），因为甲烧瓶中的酵母菌有充足的氧气，进行有氧呼吸（1分），有机物的分解较为彻底（1分），并释放较多的二氧化碳（1分），所以澄清石灰水先变浑浊。而乙烧瓶中的酵母菌氧气不足，进行无氧呼吸，有机物分解不彻底，释放的二氧化碳较少，所以变浑浊较慢。

29．（1）轻核聚变（2分）

（2）月壤在月球上所受重力*G*=*mg*/6=（0.9千克×10牛/千克）/6=1.5牛

*W*=*Gh*=1.5牛×1米=1.5焦（3分）

答：这个过程月壤克服重力所做的功为1.5焦。

（3）*W*=*Fs*=3000牛×15000米=4.5×107焦*t=*6分钟=360秒

*p*=*W*/*t*=4.5×107焦/360秒=1.25×105瓦（3分）

答：“嫦娥五号”上升器3000N发动机的功率至少1.25×105瓦才能满足要求。

30．（1）溶液颜色恰好由红色变成无色（2分）

（2）解：HCl溶质的质量=（110g-60g）×7.3%=3.65克（1分）

设该瓶烧碱溶液的溶质质量为x

NaOH+HCl=NaCl+H2O

40 36.5

x 3.65克

40/36.5=x/3.65克，x=4克（2分）

烧碱溶液的溶质质量分数=4克/40克=10%（1分）

答：该瓶烧碱溶液的溶质质量分数为10%。

（3）偏大（2分）

31．（1）c（2分）

（2）当金属片拨至*a*处，*P*低=6瓦，由*P*=*U*2/*R*，得*R*总=*U*2/*P=*(6伏）2/6瓦*=*6欧，

*R*1=*R*总/2=6欧/2=3欧（3分）

答：电阻丝*R*1的阻值是为3欧。

（3）打开中温档时，*R中=*3欧+1.5欧=4.5欧*P*=*U*2/*R中*=(6伏）2/（4.5欧）*=*8瓦

*P*总=2×8瓦=16瓦，*W*=*Pt*=16瓦×1800秒=28800焦（3分）

答：每天少消耗电能是28800焦。

命题单位：海宁市教师进修学校

