

# 九年级科学知识点检测(三)

## 参考答案

### 一、选择题(每题 3 分,共 48 分)

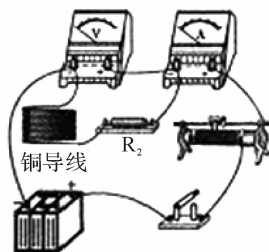
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	B	A	C	A	D	D	D	B	C
11	12	13	14	15	16				
C	D	C	B	C	A				

### 二、填空题(每空 2 分,共 32 分)

17. (1)延展(导热) (2)锌比银活泼  
 18. (1)膨胀 (2)有性  
 19. (1)鱼 (2)高于 (3)光照  
 20. 分裂(或分化) 氨基酸  
 21. (1)2 (2)大于  
 22. (1)B、D (2)记录每次光斑的位置 (3)油  
 23. 12 静止

### 三、实验探究题(24—27 题每空 2 分,28 题每空 1 分,共 35 分)

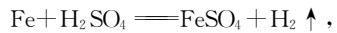
24. (1)子叶 (2)试管中澄清的石灰水变得浑浊。种子萌发时,呼吸作用放出了二氧化碳。二氧化碳与澄清石灰水反应生成不溶于水的碳酸钙沉淀。 (3)B  
 25. (1)a (2)②将燃着的木条放在 c 右端的导管口处,若熄灭则气体已集满。 ③进入瓶内的氢氧化钠溶液吸收二氧化碳而使瓶内气体减少,烧杯内氢氧化钠溶液则会更多地流入集气瓶。



26. (1) $R_2$  a (2)  
 (3)0.8 (4)94.1  
 27. (1)加快 (2)1g 铁粉、10 滴水 (3)18.8 滤纸包占有一定的体积(合理即可)  
 28. 二力平衡 取平均值减小误差 (1)便于挤出气泡,使吸盘更多的面积粘在玻璃 (2)3F/S (3)实际面积小于吸盘面积  
 四、解答题(29 题 6 分,30 题 4 分,31 题 6 分,32 题 6 分,33 题 8 分,34 题 6 分,35 题 9 分,共 45 分)  
 29. (1)非特异性(2 分) (2)脑干(2 分) (3)肾脏(2 分)  
 30. 答题要点:①锌粒表面的氧化层阻碍了锌与稀硫酸的接触; ②表面氧化层与稀硫酸反应不放出氢气; ③锌和稀硫酸反应放出热量; ④温度升高,化学反应速度加快; ⑤硫酸质量分数减小,反应减慢。  
 31. (1)C (2)大于 (3)向光性(各 2 分)  
 32. (1)玻璃棒,漏斗(2 分) (2)硫酸亚铁(2 分) (3) $20\text{g} \times 98\% = 9.8\%m$   $m = 200\text{g}$ (2 分)  
 33. (1)1200 帕(2 分) (2)增大(2 分) (3)2 牛  $1.5 \times 10^3$  千克/立方米(2 分,要求书写计算过程)  
 (4) $0.8 \times 10^3$  千克/立方米(2 分)

34. (1)乙(2分)

(2)(3)设样品中铁的质量为  $x$ ,



$$\begin{array}{ccc} 56 & 152 & 2 \\ x & y & 159\text{g}-158.7\text{g} \end{array}$$

$$\frac{56}{x} = \frac{2}{159\text{g}-158.7\text{g}}, \frac{152}{y} = \frac{2}{159\text{g}-158.7\text{g}}$$

$$x=8.4\text{g}, y=22.8\text{g}$$

$$\text{样品中铁的质量分数为: } \frac{8.4\text{g}}{9\text{g}} \times 100\% = 93.3\%,$$

$$\text{FeSO}_4 = \frac{22.8}{158.7-44.1} = 19.9\%$$

答:样品中铁的质量分数为 93.3%。(2分)硫酸亚铁的质量分数为 19.9%(2分)

35. (1)1(2分) (2) $R_1$  为  $44\Omega$ ;  $R_2$  为  $4356\Omega$ (4分) (3)热水器实际功率 1050W(3分)