

2020.11 初三化学答案

一、选择题（共 40 分，每题 2 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	A	C	C	B	D	B	D	D	A
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
C	D	B	D	C	C	C	B	B	C

二、填空题（共 20 分，6 小题，每空 1 分，化学方程式 2 分）

21（3 分）（1） Mg^{2+} （2） $\overset{+2}{Ca}Cl_2$ （3） HgO

22（2 分）（1）汞原子间隔变大（答原子间隔变大也可） （2） O_2

23（3 分）（1）③⑦ （2）①④⑨ （3）②⑤⑧

24（3 分）（1）5 （2）1: 2 （3）11: 9

25（5 分）（1）硬水，肥皂水 蒸馏

（2）①玻璃棒 引流 ②滤纸破损或液面高于滤纸边缘（答仪器不干净也给分）

③滤纸没有紧贴漏斗内壁或滤纸与漏斗内壁中间有气泡或滤纸上的不溶物过多

（3） $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2\uparrow + 2O_2\uparrow$

三、简答题（共 9 分，3 小题，每题 3 分）

26（1）严重损害人体健康或影响作物生长或破坏生态平衡

（2）工业废水处理达标后排放或合理使用农药、化肥或生活污水集中处理后排放等

（3）淘米水浇花或洗脸水冲厕所或用完水及时关闭水龙头等

27（1）分子总是在不断运动着

（2）气体分子间的间隔大，液体分子间的间隔小

（3）同种分子，化学性质相同

28（1）塞胶塞时速度太慢或弹簧夹没夹紧

（2）吸附 （3）增强水的导电性

四、实验题（共 20 分，3 小题，每空 1 分，化学方程式 2 分）

29（3 分）（1）试管炸裂 （2）药品腐蚀橡胶胶帽或污染试剂 （3）读数比实际值偏大

30（10 分）（1）铁架台，水槽 （2）A 白， $2KClO_3 \xrightarrow{MnO_2} 2KCl + 3O_2\uparrow$

（3）将带火星的木条放在集气瓶口，若木条复燃，证明氧气已收集满

（4）集气瓶口有大气泡冒出 集气瓶预先没装满水（未待导管口气泡连续均匀冒出，就开始收集）

（5）a

31（7 分）（3）【实验验证】

	实验步骤	实验现象	实验结论
实验一	在试管中装入适量过氧化氢溶液，将带火星木条伸入试管中	带火星的木条复燃	
实验二			

（5）【实验目的】氧化铝的质量在反应前后是否改变

【实验步骤】③干燥或烘干

（6）氧化铝的化学性质在反应前后是否改变

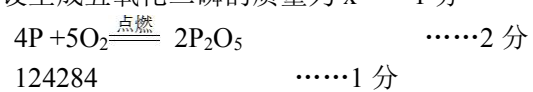
（7） $2H_2O_2 \xrightarrow{Al_2O_3} 2H_2O + O_2\uparrow$

五、计算题(共 11 分, 2 小题)

32 (4 分) (1) 四 (2) 11:112 (3) 455 (4) 2

33 (7 分)

解: 设生成五氧化二磷的质量为 x ……1 分



62g x

$$\frac{124}{284} = \frac{62\text{g}}{x} \text{……1 分}$$

$$x = 142\text{g} \text{……1 分}$$

答: (1) 生成五氧化二磷的质量为 142g……1 分

(注意: 不写单位扣 1 分)