

一、选择题：

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	D	B	C	C	D	C	D	B	A	A	B	D
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	B	A	A	C	C	D	B	C	A	A	B	B	

二、填空题：

26. O_2 H_2O $2S$ He

27. ④⑤ ①②③⑥⑦⑧

28. $\frac{2}{3}$ $\frac{1}{3}$ 1-2 盖满试管底部 没有用外焰加热（合理即可）

29. ②③⑤④

30. $C+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$ （2分） 化合反应

$KClO_3 \xrightarrow{MnO_2} KCl+O_2$ （2分） 分解反应 $P+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$ （2分）

三、推断题： Δ

31. （1）二氧化锰 过氧化氢 氧气 铁 四氧化三铁

（2） $Fe+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$ 集气瓶中盛有少量的水 防止集气瓶底炸裂

四、实验题：

31. （1）试管 酒精灯

（2）A C(D) $KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4+MnO_2+O_2$ （2分） 棉花 防止高锰酸钾粉末进入导管 撤导管 熄灭酒精灯 防止水槽中的水倒流使热的试管炸裂

（3）B D $H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} H_2O+O_2$ （2分） 将带火星的木条放在集气瓶口，木条熄灭证明已满

（4）B C(D)