

高中 一 年 化学 科参考答案

## 一.选择题 (44 分)

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

## 二、填空题 (共 3 小题, 共 20 分)

## 23. (6 分、各 1 分)

(1) 30g/mol (没写单位不给分) 3.36L (2) 3:1 16 (3) 阴离子  $\text{Na}_2\text{S}$ 

## 24. (6 分, 各 1 分) (错选、漏选均不给分)

②⑤⑥⑦⑨ ③④ ①③④⑨ ⑥⑨ ②⑤⑦ ⑥

## 25. (8 分 方程式每个 3 分, 其他 2 分)

(1) ①②③

(2) ①  $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow + \text{Cl}_2\uparrow$ ③  $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 

## 三、实验题 (共 2 小题, 共 36 分)

## 26. (20 分)

(I) CF (2 分);

(II) (每空 1 分, 共 8 分)

所需仪器	方法
D	①
B	③
A	④
C	②

(III) (1) 14 (2 分) ; (2) f (1 分) 8.9 (2 分)

(3) ac 玻璃棒 500ml 容量瓶 (每空 1 分, 容量瓶没写规格不给分)

(4) ①④⑤ (2 分) (漏选一个给 1 分, 错选不给分)

## 27. (16 分) (1) e f d c (每空 1 分)

(2) 检查装置气密性 (2 分)

(3)  $\text{CuSO}_4$ 、吸收氯气 (每空 1 分);

(4) ①③ (1 分)、湿润的淀粉碘化钾试纸 (2 分)

(5) 小于 (1 分) 随着反应的进行, 盐酸浓度变稀, 反应停止 (2 分)

AD (2 分)