高中化学会考模拟试题答案

一、选择题（每小题均只有一个正确答案，40分）

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

二、填空题（本题包括9个小题，共35分）

26、（3分） Na2O2 ， NaOH ， 2mol 。

27、(4分) 1.5mol 9.03×1023 25.5g 1.5 。

28、（4分）A FeCl2 ；B AgCl ；C Fe(NO3)3 ；D Fe(OH)3 。

29、（4分）⑴B元素的名称 硼 ，B的原子结构示意图为 。

⑵化学方程式 Al2O3＋2NaOH=2NaAlO2＋H2O 。

30、（8分）①C的结构简式 CH3CHO ， D中官能团的名称 羧基 。

②B中官能团的电子式 ， E的名称 乙酸乙酯 。

31、（2分）俗名 明矾 ，离子方程式 Al3＋＋3H2O

 Al(OH)3＋3OH－ 。

32、（3分）⑴ 吸水性 ，⑵ 脱水性 。⑶ 酸性 。

33、（7分）①F的名称 偏铝酸钠 ，甲的电子式是 ，D的化学式 NaOH 。

反应Ⅲ的化学方程式是 3NO2＋H2O= 2HNO3＋NO↑ 。

三、实验题（本题含4个小题，共17分）

34、（3分）(1) 浓盐酸 (2) 稀盐酸 (3) 硝酸

35、（3分）下列有关实验中安全操作或事故处理中正确的是\_\_b、d\_\_

36、（2分）下列试剂的保存方法正确的是 a、b、c 。

37、（9分）⑴装置A中所用到的玻璃仪器有 c、f、g ，

⑵B试剂是 饱和食盐水（或水） ，B的作用是 除去Cl2中的HCl气体 ，

C试剂是 浓硫酸 ，C的作用是 除去Cl2中的水蒸气 。

⑶E的实验装置图（画在右边方框中）装置E中常用试剂是 NaOH溶液 。

⑷分别写出A和E中反应的离子方程式：