

化 学 试 题 答 案

(共 45 分)

选择题：（每小题 2 分，共 20 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
A	C	B	D	C	B	D	C	C	A

非选择题：（除特殊标注外，每空 1 分，共 25 分）

11. 活性炭； $\text{Al}(\text{OH})_3$ ； 煮沸； +2

12. (1) . Cl^- ； (2) I； 无明显现象； $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 = \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ； II；

$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$

13. (1) 酒精灯 试管

(2) A 方程式略 分解 用带火星的木条伸到瓶口，木条复燃则收集满。

(3) ①③ (4) B (5) 密度小于空气，不与空气反应，无毒

14. (1) $x=0.4$ ，该样品中铜的质量为 27.25g。

(3) 黄铜样品与稀硫酸恰好完全反应时，所得溶液的溶质的质量分数是 28.60%。