

参考答案

六、选择题（共 20 分）

27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
A	C	D	C	A	B	A	B	A	B
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
D	B	B	D	C	C	D	B	D	D

七、填空题（共 21 分）

题号	空格号	参考答案	分值	评分标准
47	①	(1) 二	1	(2)(3) 位置互换也对。
		(2) 盐	1	
		(3) 氧化物	1	
	②	(4) NH_4Cl	1	
		(5) 化肥	1	
	③	(6) 物理	1	
	④	(7) 6.02×10^{23}	1	
48	①	(8) $\text{g}/100\text{gH}_2\text{O}$	1	(10) 允许 ± 2 , 但没有等号只得 1 分。
	②	(9) 硝酸钠	1	
	③	(10) ≤ 80	2	
	④	(11) D	1	
	⑤	(12) C	1	
49	①	(13) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$	1	方程式中条件有错总扣 1 分。 (19) 两个空格均对得 1 分, 有不合理的 0 分。
		(14) NaCl (或其他可溶性盐酸盐)	1	
		(15) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$	1	
		(16) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$	1	
	②	(17) 2	1	
		(18) 有红色固体析出	1	
	③	(19) 硫酸镁 (或硫酸铜)、氢氧化钠	1	
	④	(20) 酸	1	

八、简答题（共 19 分）

题号	空格号	参考答案	分值	评分标准
50	①	(1) 分液漏斗	1	
		(2) 气密性	1	
	②	(3) 反应物状态	1	
		(4) 均可随开随用, 随关随停	1	
	③	(5) A	1	
		(6) E	1	
	④	(7) $3.65\% \times 100 / 36.5 = 0.1 \text{ mol}$	2	(7) 只算出质量得 1 分。
		(8) 解: 设得到 CO_2 为 $x \text{ mol}$	1	

			$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ $\begin{array}{ccc} 2 & & 1 \\ & 0.1 & x \end{array}$ $x=0.05 \quad \text{质量为 } 0.05 \times 44 = 2.2\text{g}$ 答：略	1	
				1	
51	①	(9)	溶液变红	1	(12)没有体现先后的只得1分。(14)有错得0分。
		(10)	有白色沉淀	1	
	②	(11)	K_2CO_3	1	
	③	(12)	先有白色沉淀，后溶液变红	2	
	①	(13)	溶液变红	1	
	②	(14)	A C D	2	