

2019-2020 学年郑州市第一中学高一国庆返校考
化学真题卷 参考答案

一、选择题（单选题，共 3 分×17=51 分）

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

二、填空题（共 49 分）

18. (1) 氢 (1 分)；氧 (1 分)；
 (2) HCl (2 分)；H₂O (2 分)；
 (3) H₂+Cl₂^{点燃}=2HCl (1 分)；2H₂+O₂^{点燃}=2H₂O (1 分)；
 Cl₂+H₂O=HCl+HClO (1 分)；2Fe+3Cl₂^{点燃}=2FeCl₃ (1 分)。
19. (1) ABDCE (3 分)；
 (2) 玻璃棒、胶头滴管、500 mL 容量瓶 (3 分)；(3) ad (2 分)。
20. (1) ⑤③④⑥⑦②①⑧ (⑥⑦顺序可对调) (2 分)；
 (2) 大理石 (1 分)；盐酸 (1 分)；
 (3) 吸收混在氧气中未反应的 CO₂ (2 分)；吸收混在 CO₂ 中的 HCl (2 分)；
 (4) A (1 分)；C (1 分)。
21. (1) BaCl₂ (2 分)；
 (2) ⑥ (1 分)；稀盐酸 (2 分)；
 (3) BaCl₂+K₂CO₃=BaCO₃↓+2KCl (2 分)；BaCO₃+2HCl=BaCl₂+CO₂↑+H₂O (2 分)。
22. (1) AB (2 分)；
 (2) 用一束可见光分别照射两种无色液体，看到有光亮通路的为淀粉胶体 (2 分)；
 (3) ①丙 (1 分)；出现红褐色沉淀 (1 分)；
 ②Fe(OH)₃ 胶粒带同种电荷，互相排斥 (或 Fe(OH)₃ 胶粒带正电，互相排斥) (2 分)；
 ③Fe(OH)₃ 胶粒带正电 (2 分)；先生成红褐色沉淀，后溶解为棕黄色溶液 (2 分)。