

郑州一中 2018—2019 学年上期中考

21 届 高一化学参考答案

第 I 卷 (选择题, 共 48 分)

一、单项选择题: 本题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。

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

第 II 卷 (非选择题, 共 52 分)

二、非选择题: 本题共 5 小题, 共 52 分。

17. (10 分)【每空 2 分】

(1) ① $5N_A$ 或者 3.01×10^{24} (写“5 mol”不得分)

(2) 6:3:2 (1:1/2:1/3 也可以)

(3) 20 (4) 20.1 (写 20.0 不得分) (5) 27.6

18. (12 分)【每空 2 分】

(1) 还原性和酸性

(2) $ClO_3^- + 6H^+ + 5Cl^- = 3Cl_2 \uparrow + 3H_2O$

(3) 2; 16; 2; 2; 5; 8;

(4) 6: 5: 6 (2: 5/3: 2 也可以)

(5) $KMnO_4 > MnO_2 > O_2$

(6) 电子转移略

19. (12 分)

(I) $2Na + 2H_2O = 2NaOH + H_2 \uparrow$ (1 分) $23(a+b-c)/a \times 100\%$ (2 分) 偏大 (2 分)

(II) I II (2 分) 浓硫酸 (1 分) 防止空气中的水蒸气和二氧化碳进入 II 中 (2 分)
钠熔化成光亮的小球, 剧烈燃烧产生黄色火焰, 生成淡黄色固体 (只要回答到两个要点就给 2 分)

20. (12 分)

(1) 检验是否漏水 (2 分)

(2) AD (2 分) 玻璃棒、胶头滴管 (2 分)

(3) 13.6 (2 分)

(4) ⑧⑤⑥⑦ (2 分)

(5) ①②⑦ (2 分)

21. (6 分)

(1) $6NO + 4NH_3 = 5N_2 + 6H_2O$ (2 分)

(2) NO: 1.8 mol, NH_3 : 0.2 mol 或 NO: 0.3 mol, NH_3 : 1.7 mol (4 分)