2020年高考全国乙卷理综化学答案

注意事项：
1. 本试卷分选择题、填空题和解答题三部分。
2. 答题前，考生务必将自己的姓名、准考证号用**黑色字迹的签字笔**填写。
3. 全部答案在对应答题区域内进行作答，未在对应的答题区域内作答的均不得分。
4. 考试结束后，将本答题卡和试卷一并交回。

一、选择题

7	8	9	10	11	12	13
D	B	A	C	B	D	C

三、解答题

26. (1) 增强 MnO_2 的氧化性，加快化学反应速率.

(2) Fe^{2+};

$VO^+ + MnO_2 + 2H^+ = VO_2^+ + H_2O + Mn^{2+}$

(3) Mn^{2+}

Al^{3+} 和 Fe^{3+}

(4) $Fe(OH)_3$

(5) $HCl + NaAlO_2 + H_2O = Al(OH)_3\downarrow + NaCl$

(6) $NH_4VO_3(s) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + VO_3^-(aq)$，加入 NH_4Cl，增大 NH_4^+ 的浓度，平衡左移，增大 NH_4VO_3 析出的量.

27. (1) 烧杯、托盘天平和量筒

(2) KCl

(3) 石墨

(4) 0.09 mol/L

(5) $Fe^{3+} + e^- = Fe^{2+}$;

$Fe - 2e^- = Fe^{2+}$;

Fe^{3+};

Fe单质

(6) 向溶液中滴入几滴KSCN，若溶液未变红，则证明活化反应完成

28. (1) $2V_2O_5(s) + 2SO_2(g) = 2VOSO_4(s) + V_2O_4(s)$ $\Delta H = -351 kJ/mol$

(2) 0.975 ;

反应为气体计量数减小的反应，相同温度下，增大压强，转化率增大；

温度、压强、各物质物质的量分数.

(3) $P_{SO_3} = \dfrac{2m\alpha P}{3m - m\alpha + q}$

$K_P = \dfrac{\alpha}{(1-\alpha)\sqrt{\dfrac{m(1-\alpha)P}{3m-m\alpha+q}}}$

(4) $t < t_m$ 时，随温度升高，K增大的程度大于平衡逆移的程度；

$t > t_m$ 时，随温度升高，平衡逆移程度增大.

35. (1) 4:5 ;

(2) 由于 r(Na) > r(Li)，半径越大，对电子吸引能力越弱，因此 Na 第一电离能更小；

由于 r(Li) > r(Be) > r(B)，半径越大，对电子吸引能力越弱，因此 Li 第一电离能最小，小于 B；但 Be 根据洪特规则为 $2S^2$ 全满结构，因此能量更低，更稳定不易失去电子，第一电离能反常增大，则 I(Be) > I(B) > I(Li)

(3) 正四面体；4；sp^3

(4) 4；$\frac{3}{16}$；13:3

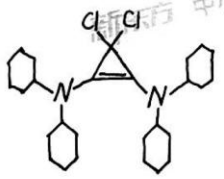
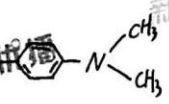
36. (1) 三氯乙烯

(2)

(3) 碳碳双键、氯原子

(4) 取代反应

(5)



(6) 6；