2020年·期中考试作答分析·高一·化学 —— 省实验

作答人：庞霞　胡迪　孙正伦

一、选择题

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

二、非选择题

17. （1）$HClO_4$；$K^+[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{O}}:H]^-$；

（2）$K^+>Na^+>Mg^{2+}$；

（3）$H_2O>NH_3>CH_4$；

（4）$Al(OH)_3+OH^-=AlO_2^-+2H_2O$；

（5）$:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:+\cdot Mg\cdot+:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}: \rightarrow [:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:]^-Mg^{2+}[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:]^-$

（6）氯；ABCE

18. （1）ae；

（2）①-285.8②439.2③571.6；

（3）$CH_3OH(l)+\frac{3}{2}O_2(g)=CO_2(g)+2H_2O(l)$　　$\Delta H=-704kJ\cdot mol^{-1}$

（4）-45.5

19. （1）$2MnO_4^-+5H_2C_2O_4+6H^+=2Mn^{2+}+10CO_2\uparrow+8H_2O$；

（2）溶液中氢离子浓度越大，反应速率越快；

（3）Mn^{2+}；d；预先加入硫酸锰的试管颜色消失更快；

（4）①高锰酸钾浓度对反应速率的影响；

②不合理；高锰酸钾的用量是变量，不符合单一变量原则，观察颜色变化不科学。

20. （1）810a；

（2）9.52%；

（3）增大；

（4）<；

（5）BCEF；

（6）①50%②不变③0.8a