2019 春·高一(下)化学期中考试分析——华科四校

高怀聪、朱小宝

第一部分　选择题

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

第二部分　非选择题

17. (1) $S^{2-} > O^{2-} > Na^{+} > Al^{3+}$；

(2)离子键，非极性共价键；$Na^{+}[:\ddot{O}:\ddot{O}:]^{2-}Na^{+}$；

(3) $Be + 2NaOH = Na_2BeO_2 + H_2\uparrow$；

(4) $2H_2S + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O + 2S$。

18. (1) $FeCl_3$ 溶液能催化 H_2O_2 分解；

(2)甲；双氧水中有 H_2O，但反应并不快；

(3)

		Cl^- 不能催化 H_2O_2 分解
$FeCl_3$	产生大量气泡且带火星木条复燃	Fe^{3+} 可以催化 H_2O_2 分解

19. (1) HCl、H_2O_2；

(2) $2NH_4Cl + Ca(OH)_2 \xrightarrow{\triangle} CaCl_2 + 2NH_3\uparrow + 2H_2O$；

(3) 3mol；

(4)G、I、J；C、D、E、F；

(5) $3H\cdot + \cdot\ddot{N}\cdot \longrightarrow H:\underset{\ddot{H}}{\overset{\ddot{}}{\ddot{N}}}:H$；

(6) $n(Na_2CO_3):n(NaHCO_3) = 3:2$。

学而思 | 武汉分校

20. ⑴电；

⑵导电，形成闭合回路；

⑶$O_2+4e^-+2H_2O=4OH^-$；$2N_A$；a；b；

⑷燃料和氧化剂由外部提供，没有直接贮存在电池内部；清洁无污染；热。

21. ⑴$0.075mol\cdot L^{-1}\cdot min^{-1}$；

⑵2；45%

⑶逐渐增大；

⑷a、d、e。

学而思 | 武汉分校