★启用前注意

2021 学 模拟 ( )

、 : 16 , 44 。 1~10 , 2 ; 11~16 , 4 。

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

、 : 56 。 17~19 , 20~21 。
( ) : 42 。

17.（14 ）

（1）①$MnO_2+SO_2=MnSO_4$（2 ）

② SO_2 （1 ）

③ SO_2， （1 ）

（2）① 化 Fe^{2+} SO_2（2 ）

② Fe^{3+} （1 ）

（3）①$Mn^{2+}+2HCO_3^-=MnCO_3\downarrow+CO_2\uparrow+H_2O$（2 ）

② NH_4HCO_3 （1 ）

（4） ， ， ，
化（2 ）

（5）81.8%（ 81.7%）（2 ）

18.（16 ）

（1） ， （2 ） （ ）（1 ）

（2） （1 ）

（3）H^+（1 ） +6（2 ）

（4）$2H^++[WO_3C_2O_4H_2O]^{2-}\xlongequal{\triangle}H_2WO_4\downarrow+H_2C_2O_4$（2 ）

$H_2WO_4=WO_3+H_2O$（2 ）

（5）$H_2C_2O_4$（2 ）

（6） $CaSO_4+H_2C_2O_4\rightleftharpoons CaC_2O_4+2H^++SO_4^{2-}$，

$$K=\frac{K_{a1}(H_2C_2O_4)\times K_{a2}(H_2C_2O_4)\times K_{sp}(CaSO_4)}{K_{sp}(CaC_2O_4)}\approx1.9\times10^{-1}$$（1 ），

$Q_c = \frac{c^2(H^+) \times c(SO_4^{2-})}{c(H_2C_2O_4)} = \frac{2.0^2 \times 1.0}{0.5} = 8 > K$（1、 ），　　“　　”　，

　　，　　$CaSO_4$　　CaC_2O_4（1、 ）

19.（12、 ）

（1）−4（2、 ）

（2）$:\ddot{\underset{..}{Cl}}:\ddot{\underset{..}{S}}:\ddot{\underset{..}{S}}:\ddot{\underset{..}{Cl}}:$（1、 ）　$2S_2Cl_2 + 2H_2O = 3S\downarrow + SO_2\uparrow + 4HCl$（2、 ）

（3）①*B*、*D*（2、 ）　250 ℃　，*B*、*D*　　，

　　、　　（2、 ）

②C（1、 ）

③