2017~2018学年湖北武汉江岸区武汉市第二中学高一上学期期中化学试卷

一、选择题（每小题仅一个选项符合题意。本题包括18小题，1～9题每小题2分，10～18题每小题3分，共45分）

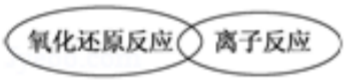
1 D 2 C 3 C 4 A 5 C 6 B 7 A 8 D 9 D 10 B 11 BC

12 A 13 C 14 D 15 C 16 D 17 D 18 B

二、填空题（本题含9小题，共51分）

19 (1) 1．CO；常温常压下是气体，其余是固体

2．CO；非金属氧化物，其余是金属氧化物

(2) 

(3) 1．溶液

2．胶体

3．丁达尔效应

20 (1) ABC

(2) $2Na^{+}+CO_3^{2-}+CO_2+H_2O=2NaHCO_3\downarrow$

21 (1) 1．⑤⑥⑧⑨

2．③④

3．①②⑤⑦

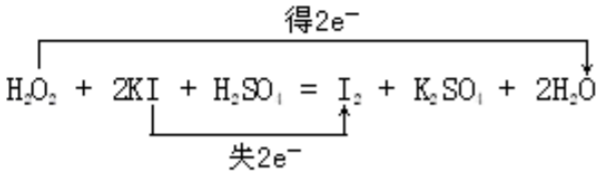
(2) 1．SiC

2．1 : 2

(3) $Ba(OH)_2 + 2HCl = BaCl_2 + 2H_2O$

(4) $NaHSO_4 = Na^+ + HSO_4^-$

22 (1)



(2) 催化剂

(3) $H_2O_2 > HIO > O_2$

23 1．CO_2

2．16

24 1．红棕色气体慢慢变浅

2．$8NH_3 + 6NO_2 \overset{\text{催化剂}}{=\!=\!=} 7N_2 + 12H_2O$

3．Z 中 NaOH 溶液产生倒吸现象

4．反应后气体分子数减少，Y 管中压强小于外压

25 (1) 使得装置内外压强相等

(2) 20.25%

(3) $6KMnO_4 \overset{\Delta}{=\!=} 2K_2MnO_4 + K_2Mn_4O_8 + 4O_2\uparrow$

26 (1) B

(2) $Fe_2(SO_4)_3$

(3) 1．2 : 3 : 1

2．$BaSO_4$

27 (1) $CaCO_3$、$BaCO_3$

(2) 1．③

2．向 E 溶液中加入适量的 HNO_3 溶液，再蒸发结晶

三、计算题（本题共4分）

28 20 mL；0.56 L