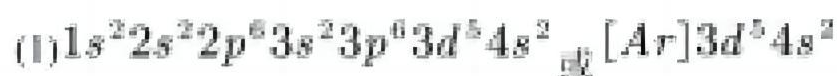


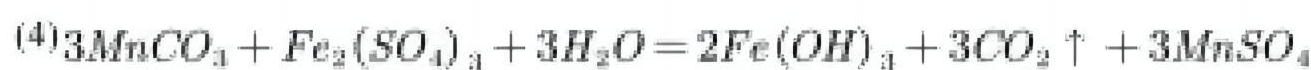
化学参考答案

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

16. (15 分)



(2) 发生反应: $SO_2 + MnO_2 = Mn^{2+} + SO_4^{2-}$ 从而浸取 Mn 元素



(6) 下降

(7) 溶解 循环利用 H_2SO_4 和提高 $MnSO_4$ 的产率

17. (13 分)

(1) 托盘天平、烧杯

(2) b

(3) ①取最后一次洗涤液于试管中, 加入硝酸酸化的 $AgNO_3$ 溶液, 无白色沉淀生成, 证明已经洗干净

②洗去晶体表面残留的水分、快速干燥

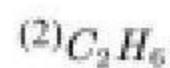
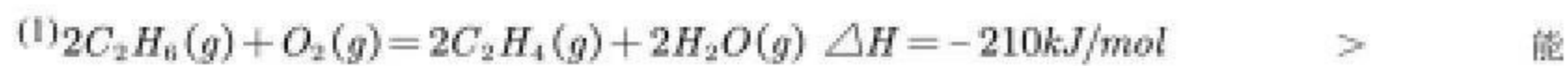
(4) X-射线衍射仪

(5) 当滴入最后半滴标准溶液时, 溶液由蓝色变为无色, 且 30s 内不变色

(6) $\frac{895bV}{a}\%$

b

18. (13 分)



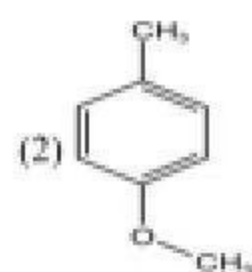
(3) 2-3、 CH_4 转化率和 C_2H_4 选择性都较高

(4) $\frac{9}{16}P_a$

(5) 416

19. (14 分)

(1) 碘甲烷



(3) 醚键、碳溴键

(4) 3

(5) 取代反应 4

