

## 2020年全国甲卷理综高考化学答案

注意事项:

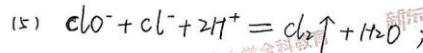
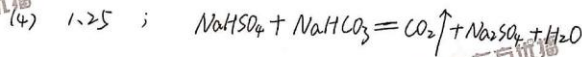
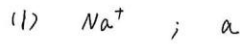
1. 本试卷分选择题、填空题和解答题三部分。
2. 答题前, 考生务必将自己的姓名、准考证号用黑色字迹的签字笔填写。
3. 全部答案在对应答题区域内进行作答, 未在对应的答题区域内作答的均不得分。
4. 考试结束后, 将本答题卡 and 试卷一并交回。

### 一、选择题

7	8	9	10	11	12	13
A	B	C	D	C	C	D

### 三、解答题

26



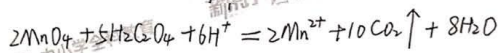
20}

27.

(1) B

(2) 球形, 无油珠说明不溶于水的甲苯已经被完全氧化。

(3) 除去过量的高锰酸钾, 避免用高锰酸钾氧化生成氯气。



(4)  $\text{MnO}_2$

(5) 苯甲酸开环而损失

(6) 86.0% ; C

(7) 重结晶

28.

(1) ① 137      ② 升高温度, 减小压强 (增大体积)

$$\textcircled{3} \frac{\alpha(1-\alpha)}{(2+\alpha)(1-\alpha)} \times p$$

(2) ①  $1-\alpha$       ② AD

(3) ①  $\text{CO}_2 + 2\text{e}^- = \text{CO} + \text{O}^{2-}$

② 6:5

35.

(1)  $[Ar] 3d^2 4s^2$  (或  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 3d^2 4s^2$ )


(2)  $TiF_4$  为离子化合物, 熔点高, 其他的均为共价化合物, 随相对分子质量的增大分子间作用力增大, 熔点逐渐升高.


(3)  $O > Ti > Ca$ ; 离子键; 12

(4)  $Ti^{4+}$ ;  $sp^3$ ;  $\rho = \frac{620}{N_A \times a^3} \times 10^{23} g/cm^3$

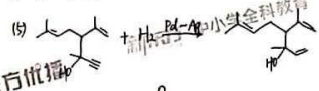
(5)  $Pb + 2Eu^{3+} = Pb^{2+} + 2Eu^{2+}$ ;  $2Eu^{2+} + I_2 = 2I^- + 2Eu^{3+}$

36. 1) 3-甲基苯酚 (或 间甲基苯酚)

(2) 

(3) 

(4) 加成反应

(5) 

(6) (c); 