**参考答案**

1.【答案】A

2.【答案】B

3.【答案】B

4.【答案】D

5.【答案】B

6.【答案】A

7.【答案】D

8.【答案】A

9.【答案】BC

10.【答案】AC

11.【答案】A

12.【答案】D

13.【答案】BD

14.【答案】B

15.【答案】（1）+2 （2） ①. 增大反应物的接触面积加快反应速率，提高浸取率 ②. SiO2

（3）(NH4)2SO4

（4）BeO+Cl2+CCO+BeCl2

（5）10

16.【答案】（1）70% （2） ①. 吸热 ②. 降低

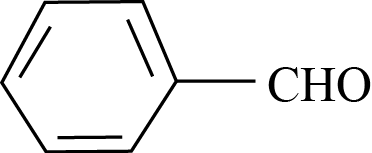
（3） ①. 使用浓磷酸作反应物可以提高磷酸的浓度，促使反应正向进行 ②. 使得气体中氯化氢的分压减小，促使反应正向进行

（4）

17.【答案】（1）佩戴护目镜

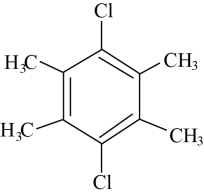
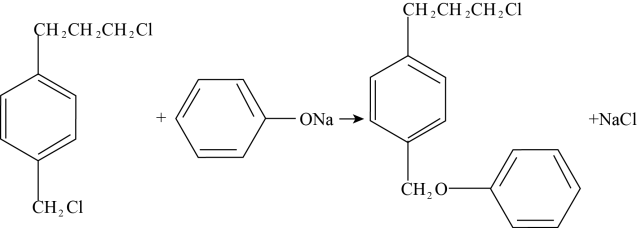
（2）c （3） ①. NO2 ②. 通风橱 ③. 液体无法顺利流下

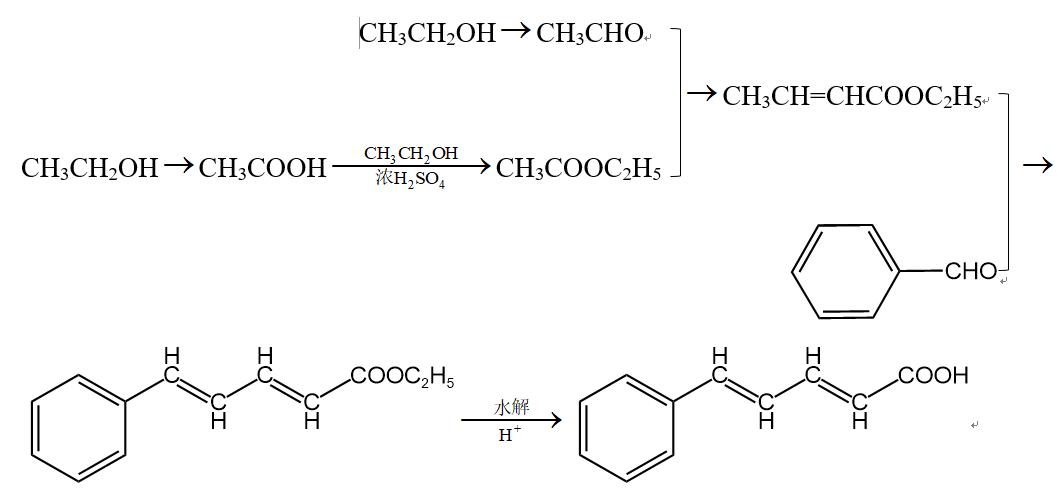
（4） ①. 滴定更准确，节约试剂 ②. 舍去第二次数据 ③. a

18.【答案】（1） ①.  ②. 苯甲醛

（2）碳碳双键、酯基。

（3）反 （4）还原反应

（5） （6）

（7）

19.【答案】（1）C、O、P、Cl

（2）根据VSEPR模型，氧原子的价层电子对数为4，其中孤电子对数为2，成键电子对之间呈角形

（3）N （4）配合物Ⅱ

（5） ①. 6 ②.  ③. ad