# 2019~2020学年广东广州荔湾区广州市真光中学高 一下学期期末化学试卷(A)

## 一、单选题



12 A 13 D 14 D 15 C 16 B 17 A 18 D 19 D 20 C

## 二、非选择题

- (1) (+6) 2 4;  ${}_{6}^{14}$ C
  - (2) Si;  $H: \overset{\cdot}{S}: H$ ;  $Cl_2 + H_2S = S \downarrow +2H^+ + 2Cl^-$
  - (3) 1:**F**2:**H**<sub>3</sub>**PO**<sub>4</sub>
  - (4)  $S^{2-} > Cl^- > Na^+$
- (1)  $2NH_4Cl + Ca(OH)_2 \stackrel{\Delta}{=} 2NH_3 \uparrow + CaCl_2 + 2H_2O$ 
  - (2) 球形干燥管
  - (3) 1:检验装置气密性2:溶液呈红色
  - (4) 1:NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>

- 2:浓 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 3:除去未反应完的 NH<sub>3</sub> 和吸收水蒸气
- (5) 无尾气处理装置,污染环境

#### 23 (1) 高

- (2) ① 控制恒温,确保温度对该反应过程的影响是一致的
  - ② 1:**1.25**

2:0.25

3 1:0

2:2.0

(3) ① 1:正

2:还原

3:+2e<sup>-</sup>

- ② A ③ ACD
- (4) 将燃烧放出的热能转化为电能

#### <sup>24</sup> (1) AC

- (2) 1:乙烯
  - 2:加成反应
  - 3:酯化反应或取代反应
- (4)  $CH_3CH_2OH + CH_3COOH \xrightarrow{\text{$^{\times}$H}_2SO_4$} CH_3COOCH_2CH_3 + H_2O$
- (5) 1:饱和 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 溶液

2:溶解乙醇,中和乙酸,降低乙酸乙酯溶解度

3:分液

(6) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH<sub>2</sub> (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCOOH