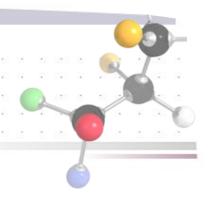


# 10-1 糖类化合物答疑

#### 问题一



请说出烷烃、烯烃、炔烃、二烯烃、芳香烃、卤代烃、醇、酚、醚、醛、酮、羧酸、硝基化合物、胺、糖的通式?

#### 烃类化合物

•烷烃: **C**<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>

•烯烃: **C**<sub>n</sub>**H**<sub>2n</sub>

•炔烃: **C**<sub>n</sub>**H**<sub>2n-2</sub>

•二烯烃: C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>

•芳香烃: C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub> (n≥6)

•卤代烃: R-X 或 Ar-X

含氮化合物

•硝基化合物: R-NO<sub>2</sub>/Ar-NO<sub>2</sub>

•胺: R-NH<sub>2</sub>/Ar-NH<sub>2</sub>

#### 烃的含氧衍生物

•醇: R-OH

•酚: Ar-OH

•醚: R-O-R'

•醛: RoCHO

•酮: R R

•羧酸: RCOOH

#### 糖类化合物

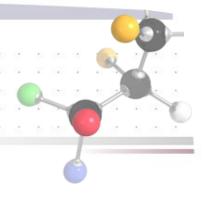
•糖:Cm(H₂O)n

单糖:葡萄糖、果糖, C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>

低聚糖: 蔗糖、麦芽

糖,C<sub>1</sub>,H<sub>2</sub>,O<sub>11</sub>

#### 问题二



#### 糖的分类?

单糖

醛糖(多羟基醛)和酮糖(多羟基酮)。 分子中C原子数目:丙糖、丁糖、戊糖和己糖 戊糖(核糖和脱氧核糖) 己糖(葡萄糖和果糖)

还原性双糖 麦芽糖 (醛糖)、乳糖

双糖

非还原性双糖 蔗糖 (酮糖)

多糖

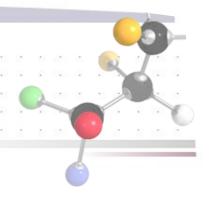
淀粉、糖原

纤维素

CHO \*CHOH \*CHOH \*CHOH \*CHOH CH<sub>2</sub>OH

CH<sub>2</sub>OH C=O \*CHOH \*CHOH \*CHOH CH<sub>2</sub>OH

#### 问题三



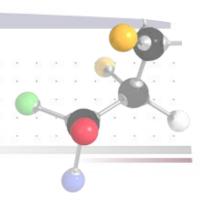
#### 请举例糖的鉴别方法?

- 还原糖鉴别方法:
  - ① 与托伦试剂、斐林试剂和班氏试剂反应 (**醛糖、酮糖**)→银镜/氧化 亚铜沉淀
  - ② 与溴水反应(鉴别醛糖和酮糖)→醛酮使溴水褪色
  - ③ 与苯肼反应→生产不溶于水的的有色结晶
  - ④ 旋光性→糖苷、多糖无旋光现象
- 糖的颜色反应鉴别方法:
  - ① 莫立许(Molisch)反应 : 所有糖加入浓硫酸 、 α- 萘酚的酒精溶液 ,界面呈紫色环。
  - ② 塞利凡诺夫(Seliwanoff) 试验(用来鉴别醛糖和酮糖): 问苯二酚的浓盐酸溶液,酮糖如果糖或蔗糖,加入塞利凡诺夫试剂,加热有红色。
- 多糖的颜色反应鉴别方法:
  - ① 淀粉+碘液→蓝色

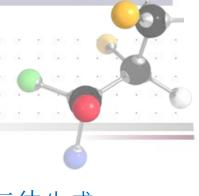
- 伯、仲、叔胺鉴别方法:
  - ① 亚硝酸钠和浓盐酸 (HNO<sub>2</sub>+HCI)

伯胺→气体生产;仲胺→黄色油状物质;脂肪叔胺无现象,芳香叔胺→变色 (碱绿酸黄)

- 苯胺鉴别方法:
  - ① Br<sub>2</sub>→ 白色沉淀(取代反应)



- 羧酸鉴别方法:
  - ① 碳酸钠/碳酸氢钠 (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>/NaHCO<sub>3</sub>) →二氧化碳气体生成
- 甲酸特异性鉴别方法:
  - ① 碳酸钠/碳酸氢钠(Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>/NaHCO<sub>3</sub>)→二氧化碳气体生成
  - ② 斐林试剂(Fehling 试剂)→氧化亚铜沉淀(砖红色沉淀)
  - ③ 酸性高锰酸钾 →紫红色褪色
- 乙二酸特异性鉴别方法:
  - ① 酸性高锰酸钾 →紫红色褪色



- 醛、酮相同可共用的鉴别方法:
  - ① 饱和亚硫酸氢钠 ( NaHSO3 ) →白色晶体析出 (醛和-c-R )
  - ② 2,4-二硝基苯肼→橙黄色/橙红色沉淀
  - ③ 碘的氢氧化钠溶液( $I_2$ +NaOH) →黄色沉淀(乙醛稻 $H^{c-\overset{\vee}{c}-R}$ )
- 醛特异性鉴别方法:
  - ① 托伦试剂(Tollens 试剂 /Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>OH)→银镜
  - ② 斐林试剂(Fehling 试剂)→氧化亚铜沉淀(砖红色沉淀)
  - 方法②可与脂肪醛反应,不与酮、芳香醛反应(芳香醛:醛基连着苯环)
  - ③ 希夫试剂→紫红色
- 酮特异性鉴别方法:

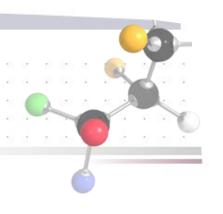
#### • 醇:

- ① Na→氢气↑(与活泼金属反应)
- ② 伯、仲、叔醇:卢卡斯试剂(与无机酸反应/取代反应)叔醇立刻浑浊、仲醇片刻浑浊,伯醇数小时不浑浊
- ③ 伯、仲、叔醇: $K_2Cr_2O_7$ ( $\alpha$ -H 的氧化反应)
- 伯、仲醇:橙红色—绿色, 叔醇:不变色
- ④ 邻二醇:新制 Cu(OH)<sub>2</sub>→蓝色沉淀消失,溶液变成深蓝色。(邻二醇特性)

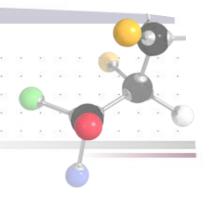
#### • 酚:

- ① Na→氢气↑/NaOH → 澄清 (弱酸性)
- ② K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> : 橙红色→绿色 (氧化反应)
- ③ Br<sub>2</sub>→ 白色沉淀(取代反应)
- ④ FeCl<sub>3</sub>:显色(苯酚→紫色) (FeCl<sub>3</sub>显色反应)

- 烯烃:
  - ① Br₂/CCl₄→红棕色褪色
  - ② KMnO<sub>4</sub>→紫红色褪色
- 炔烃:
  - ① Br₂/CCl₄→红棕色褪色
  - ② KMnO₄→紫红色褪色
  - ③ 端基炔: AgNO<sub>3</sub> 氨溶液 /CuCl 氨溶液→红棕色沉淀 / 白色沉淀
- 含有 α-H 的芳香烃:
  - KMnO<sub>4</sub>→紫红色褪色
- 卤代烃的鉴别: AgNO<sub>3</sub>/CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH 溶液
  - ① 氯卤代烃→白色沉淀;
  - ② 溴卤代烃→浅黄色沉淀;
  - ③碘卤代烃→深黄色沉淀;
  - ④ 苯甲型、烯丙型、 3°RX → 立刻沉淀;

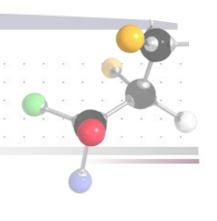


## 来一题



#### 用化学方法区分下列各组化合物

- (1) 葡萄糖、果糖、蔗糖
- (2) 麦芽糖、蔗糖、淀粉



## 10-2 杂环化合物学习内容

## 慕课学习内容 (12.1、12.3、12.4 及实验

杂环和生物碱	12.1 杂环的定义、结构	https://www.icourse163.org/learn/HZAU-1001516001?tid=1206704201#/learn/content?type=detail&id=121156646	P145-158 第 十二章 杂环化 合物和生流、六 五元、与为 五元、与为 以为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为, 为	杂环和生物
	12.3 杂环的化学性质	https://www.icourse163.org/learn/HZAU-1001516001?tid=1206704201#/learn/content?type=detail&id=121156646		
	12.4 生物碱入门	https://www.icourse163.org/learn/HZAU-1001516001?tid=1206704201#/learn/course1		
https://www.icourse163.org/learn实验: 十三、糖和蛋白质的1449940181?化学性质(暂未开放)tid=1450371473&from=study#/leattype=detail&id=1214738900		.org/learn/SUDA- P231 P23 <sup>4</sup> study#/learn/content? 、实验十四	上 实验十二 糖和 性质	蛋白质的化学 单元测试

