重氮、偶氮化合物

- ・结构
- 芳香重氮盐的制备、稳定性
- ・芳香重氮盐的反应和应用 四类取代反应(OH、H、X、CN)

借用NH2定位

增加C1

两类偶合反应(酚、苯胺)-->偶氮

对位

强供电子基

邻位 (对位被占)

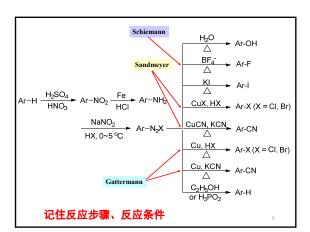
弱碱性

弱酸性

反应条件:

- ① 强酸性介质,HCI或H₂SO₄必须过量,否则与未 反应的苯胺偶联!
- ② 低温下进行,否则重氮盐室温下分解!绝大多数重氮盐对热不稳定,室温下即可分解。干燥时,重氮盐遇热爆炸。
- ③ HNO₂不能过量,否则促使重氮盐分解。 可用淀粉 - KI试纸检验过量的HNO₂;用尿素除 去过量的HNO₂。

苯环上有吸电子基存在时,重氮盐稳定性增加。



完成反应式:

1. HBF₄, NaNO₂; **2.**△

选择题

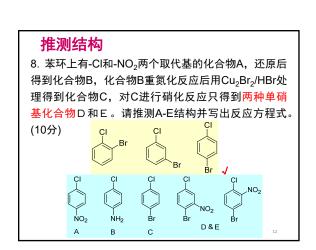
- 4. 关于重氮盐与酚的偶合反应,下列说法正确的是 (A C)。
- A. 应该在弱碱性介质中进行;
- B. 应该在强碱性介质中进行;
- C. 偶合位置一般在—OH的对位或者邻位;
- D. 偶合位置一般在—OH的间位。

- 5. 关于合成重氮盐的说法正确的是(A B)。
- A. 无机酸要大大过量;
- B. NaNO₂不能过量;
- C. 适当加热可以加快反应;
- D. 在水溶液中沉淀。

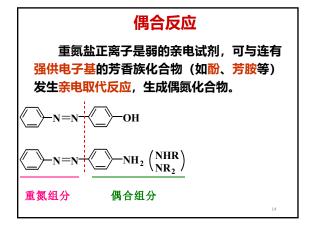
2类偶联

3个要求

4种取代



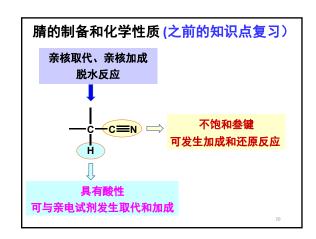
苯环上有-Br和-NO₂两个取代基的化合物A,还原后得到化合物B,化合物B重氮化反应后用Cu₂Br₂/HBr处理得到化合物C,对C进行硝化反应只得到<mark>1种单硝基化合物</mark>D。请推测并写出A-D的结构。(4分)



腈类化合物

- 卤代烃
- 醇
- 醛酮
- 羧酸、羟基羧酸
- •羧酸酯、酰胺
- 胺
- 芳烃

...



机理题:

7. 写出下列反应的机理:

$$C_6H_5CHO$$
 + $C_6H_5CH_2CN$ $EtONa$ $A \rightarrow B$ C_6H_5CH = $C \rightarrow CN$ C_6H_5

后续步骤与碱催化羟醛缩合反应类似

21