

مركبات البنزوديازيبينات

الصيغة العامة: $R-C=N-C_6H_4-CR=N-CH_2$

صفاتها: مركبات بلورية عديمة اللون، تنحل بالغول والكلوروفورم، طعمها مر.

استعمالاتها: لها تأثير مهدئ ومضاد تشنج عضلي (مرخ عضلي).

مبدأ الكشف: حلماة مشتقات البنزوديازيبينات في وسط HCl ، N6 (حلماة حمضية) فتنتفح حلقة الديازيبين مابين C2 و C5 ، ويتشكل لدينا الحمض الأميني الغليسين وأمين عطري يمكن إثباته بتفاعل دي أزو.

العمل: 1مل من المادة المراد التحري عنها + 3 مل HCl (6 نظامي) + 0.5 مل نترتيت الصوديوم % 0.1 ، نحرك جيدا وبعد 3 دقائق يضاف 0.5 مل كبريتات الأمونيوم % 0.5 يحرك المزيج من فترة لأخرى وبعد عشر دقائق يضاف 5 مل من كلور هيدرات النفطيل إيتلين ثنائي الأمين % 0.1 يعطي لون بنفسجي.

شرح التفاعل: إنّ حمض كلور الماء 6 نظامي يسبب تخرب مركب البنزوديازيبين ليعطي الأمين العطري، وهذا الأمين وبتأثير نترتيت الصوديوم في وسط من كبريتات الأمونيوم مشكلاً مركب دي أزوتي يتكاثف مع كلور هيدرات النفطيل إيتلين دي أمين معطياً لون بنفسجي.

الترحيل : العيارات

ديازيبام (فاليوم)

ميدازولام (دورميكوم)

تترازيبام (موغادون)

برومازيبام (لكسوتان)

الطور المتحرك: أسيتون 20 مل كلوروفورم 80 مل.

تقاس بالـ UV عند طول موجة 254