

مركبات البنزوديازيبينات

الصيغة العامة: R-C=N-C6H4-CR=N-CH2

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

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

مبدأ الكشف: حلماء مشقات البنزوديازيبينات في وسط HCl (حلماء حمضية) فتنفتح حلقة الديازيبين ما بين C2 و C5 ، ويتشكل لدينا الحمض الأميني الغليسين وأمين عطري يمكن إثباته بتفاعل دي آزو.

العمل: 1 مل من المادة المراد التحري عنها + 3 مل HCl (6 نظامي) + 0.5 مل نتريت الصوديوم % 0.1 ، نحرك جيدا وبعد 3 دقائق يضاف 0.5 مل كبريتات الأمونيوم %

يرجع المزيج من فترة لأخرى وبعد عشر دقائق يضاف 5 مل من كلورهيدرات النفيتيل إيتلين ثانوي الأمين % 0.1 يعطي لون بنفسجي.

شرح التفاعل: إن حمض كلور الماء 6 نظامي يسبب تخرّب مركب البنزوديازيبين ليعطي الأمين العطري، وهذا الأمين وبتأثير نتريت الصوديوم في وسط من كبريتات الأمونيوم مشكلاً مركب دي آزوي يتكافئ مع كلور هيدرات النفيتيل إيتلين دي أمين معطياً لون بنفسجي.

الترحيل : العباريات

ديازيبام (فالبيام)

ميدازولام (دورميكوم)

تترازيبام (موغادون)

برومازيبام (لكسوتان)

الطور المتحرك: أسيتون 20 مل كلوروفورم 80 مل.

تقاس بالـ UV عند طول موجة 254