

أي من الكواشف التالية يكون كاشف

(1) نيوكوفيلي

(2) الكتروفيلي

(3) ليس هو نيوكوفيلي أو الكتروفيلي

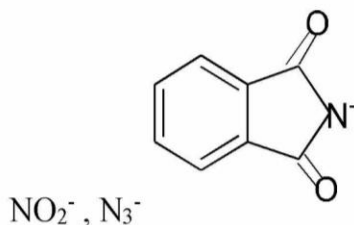
NH_3	$\text{HC}\equiv\text{C}^-$	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$	SH^-
NH_4^+	H^+	H_3COCH_3	NH^-
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-$	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$	H_2O	AlCl_4^-

التمرين : 008

كثير من الكواشف النيوكوفيلية عبارة عن ايونات سالبة، ولكن بعض الأيونات السالبة ليست كواشف نيوكوفيلية وضح لماذا لا يكون BF_4^- كاشف نيوكوفيلي .

التمرين : 009

وضح بان الكواشف التالية ليست كواشف نيوكوفيلية ؟



التمرين : 010

في الحلقات الخماسية نجد ان التفاعل على مسار SN_2 يتم بمعدل مقارن لذلك يتم به ذي السلسلة المفتوحة ألا ان تفاعلات SN_1 لهذه الحلقات الكربونية أسرع بكثير من تفاعلات أيزوبروبيل فسر ذلك ؟

التمرين: 011

اجب عن الأسئلة التالية بوضع إشارة (/) على الإجابة الصحيحة ؟

(A) كيف ترتبط القاعدية مع المجموعة المغادرة ؟

1. ليس مرتبطتان في ما بينهما
2. مجموعة مغادرة جيدة تكون قاعدة قوية
3. مجموعة مغادرة جيدة تكون قاعدة ضعيفة

(B) العبارة SN_2 ترجع إلى ؟

1. تفاعلات نيوكوفيلية
2. تفاعلات الاضافة نيوكوفيلية
3. تفاعلات الاماهة
4. تفاعلات ثنائي الاستبدال
5. تفاعلات أحادي الاستبدال

(C) النيوكوفيل في تفاعلات SN_2 يقترب من هاليد الالكيل ؟

1. من أي جهة كانت
2. من نفس جهة ذرة الهاليد المحمولة على ذرة الكربون
3. خلف الرابطة كربون هاليد
4. قمة الرابطة كربون هاليد

(D) أي من المركبات التالية اقل فاعلية في تفاعلات SN_2 ؟

(E) تفاعلات SN_2 و SN_1 ؟

1. كلهما تفاعل Stereospecific
2. كلهما تفاعل Stereoselective
3. Stereoselective و Stereospecific
4. Stereospecific على الترتيب و Stereoselective على الترتيب
5. ليس هما تفاعل Stereospecific او Stereoselective

التمرين: 012

رتب المجموعات التالية ترتيبا متزايدا من حيث القوة النيوكوفيلية (كواشف نيوكوفيلية) .

1. R_3P , R_3N
2. RO^- , RS^-
3. I^- , Br^- , Cl^- , F^-