

கார்போஹைட்ரேட்டுகளின் தரமான பகுப்பாய்வு

எஸ் · எ ண்	பரிசோதனை	கவனிப்பு	கருத்துக்கள்
1	MOLISCM's TES 2 சொட்டு Molich's agent (ஆல்கஹாலில் 5% alpha naphol) சேர்த்து நன்கு கலக்கவும். சோதனைக் குழாயையும், சுமார் 1 மில்லி செறிவூட்டப்பட்ட கந்தக அமிலத்தையும் குழாயின் ஓரங்களில் சாய்க்கவும்.	இரண்டு திரவங்களின் சந்திப்பில் சிவப்பு நிற miolet வளையம் தோன்றுகிறது	நாபோல் வினைபுரிவதால் உருவாகும் வண்ணம் மற்றும் அதன் வழித்தோன்றல்கள் செறிவூட்டப்பட்ட கந்தக அமிலத்தால் சர்க்கரையின் நீரிழிப்பு மூலம் உருவாகின்றன. அனைத்து கார்போஹைட்ரேட்டுகளும் இந்த மறுஉருவாக்கத் துடன் விலை உயர்ந்ததாக செயல்படுகின்றன
2	அயோடின் சோதனை சுமார் 1 மில்லி சோதனைக் கரைசலில் சில துளிகள் அயோடின் கரைசலைச் சேர்க்கவும்	நிறத்தின் தோற்றம்	இது கொடுக்கப்பட்ட மாதிரியில் உள்ள பாலிசாக்கரைடு மாவுச்சத்தை குறிக்கிறது.

3	<p>ஃபெலிங்கின் சோதனை: ஃபெஹ்லிங்கின் கரைசல் 1 மில்லிக்கு. ஃபெஹ்லிங்கின் கரைசல் 1 மில்லி மற்றும் சில துளிகள் சோதனை தீர்வு. சில நிமிடங்கள் கொதிக்க வைக்கவும் .</p>	<p>பழுப்பு சிவப்பு படிவு உருவாக்கம்.</p>	<p>நீல நிற அல்கலைன் குப்ரிக் ஹைட்ராக்சைடு, ரிலீவிங் சர்க்கரையின் முன்னிலையில் சூடுபடுத்தப்படு ம்போது சிவப்பு நிற குப்ரஸ் ஆக்சைடாகக் குறைகிறது . இது மாதிரிகளில் சர்க்கரைகள் குறைவதைக் குறிக்கிறது.</p>
4	<p>பெனடிக்ட் சோதனை: 2 மிலி பெனடிக்ட் ரீஜெண்டில், 5 துளிகள் சோதனைக் கரைசலைச் சேர்த்து 5 நிமிடங்கள் தண்ணீரில் கொதிக்க வைக்கவும் .</p>	<p>சிவப்பு, மஞ்சள், ஆரஞ்சு அல்லது பச்சை நிற வீழ்படிவு உருவாக்கம்.</p>	<p>ஆல்டிஹைட் அல்லது டெட்டோன் குழுவைக் கொண்டிருப்ப தால் குறைக்கும் சர்க்கரைகள் குப்ரிக் ஹைட்ராக்சை டை குப்ரஸ் ஆக்சைடாகக் குறைக்கின்றன. சர்க்கரையின் செறிவைப் பொறுத்து</p>

			சாய்வு நிறம் உருவாக்கப்படுகிறது.
5	BARFOED's சோதனை: 1 மில்லி சோதனைக் கரைசலில், 1 மிலி பார்ஃபோட் ரீஜெண்ட்டை ஒரு நிமிடம் கொதிக்கவைத்து, சில நிமிடங்கள் நிற்க அனுமதிக்கவும்.	செங்கல் சிவப்பு படிவு உருவாக்கம்	இந்த சோதனைக்கு மோனோசாக்கரைடு மட்டுமே பதிலளிக்கிறது, ஏனெனில் பார்ஃபோல்டின் மறுஉருவாக்கமானது பலவீனமாக ஆக்சிக் ஆகும்த், இது மோனோசாக்கரைடுகளால் மட்டுமே குறைக்கப்படுகிறது.

6	SELIWANOFF இன் சோதனை: 2 மில்லி செலிவானோஃப் ரீஜெண்ட்டில், 2 சொட்டு சோதனைக் கரைசலைச் சேர்த்து, கலவையை கொதிக்கும் வரை சூடாக்கவும்.	நிறத்தின் தோற்றம் .	எச்.சி.எல் அமிலத்தின் முன்னிலையில், கெட்டோஸ்கள் நீரிழப்புக்கு உட்படுகின்றன, அவை முகவரியை விட விரைவாக ஃபர்ஃபரல் வழித்தோன்றல்
---	---	---------------------	---

			களை விட்டுவிடுகின்றன இவை செர்ரி சிவப்பு நிறத்தை வழங்க ரெசார்சினோல் கொண்ட வளாகங்களிலிருந்து பெறப்படுகின்றன. இந்த சோதனை ஹெப்டோஸ்களுக்கு குறிப்பிட்டது
7	பியல் சோதனை: 5 மிலி பியல் ரீஜெண்டில், 2 மிலி சோதனைக் கரைசலைச் சேர்த்து மெதுவாக சூடாக்கவும்.	நிறத்தின் தோற்றம்	இந்த எதிர்வினை பென்டோஸ்க்கு குறிப்பிட்டது
8	சுக்ரோஸ் போன்ற குறைக்காத சர்க்கரைக்கான சோதனை		
(அ)	சோதனை தீர்வுகளுடன் பெனடிக்ட் சோதனை செய்யுங்கள்	சிறப்பியல்பு வண்ண உருவாக்கம் இல்லை	சர்க்கரை குறைவதைக் குறிக்கிறது.
(ஆ)	Conc இன் 5 சொட்டுகளைச் சேர்க்கவும். HCL லிருந்து 5ml கரைசலை 5 நிமிடங்களுக்கு சூடாக்கி 10% NaOH ஐ சேர்க்கவும். இப்போது இந்த நீராற்பகுப்புக் கரைசலைக்	நிற வீழ்படிவு தோற்றம்	அமிலங்களுடன் நீராற்பகுப்புக்குப் பிறகு சர்க்கரையைக் குறைப்பதைக்

	கொண்டு பெனடிக்ட் சோதனையைச் செய்யவும்		குறிக்கிறது.
9	MUCIC அமில சோதனை: செறிவூட்டப்பட்ட சோதனைக் கரைசலில் சில துளிகள் நைட்ரிக் அமிலத்தைச் சேர்த்து, கொதிக்கும் நீரில் கரைப்பான்களை நேரடியாக ஆவியாக்கவும். அமிலப் புகை வெளியேற்றப்பட்ட பிறகு சில துளிகள் தண்ணீரைச் சேர்த்து ஒரு இரவு விடவும்.	ஷாம்பு வடிவ படிக்களின் உருவாக்கம்.	கேலக்டோஸின் இருப்பு .
10	ஓசாசோன் சோதனை: 0.5 கிராம் ஃபீனைல் ஹைட்ராக்சைடு , 0.1 கிராம் சோடியம் அசிடேட் மற்றும் 10 கிராம் கிளாசிட் அசிட்டிக் சேர்க்கவும். இந்தக் கலவையில் 5மிலி சோதனைக் கரைசலைச் சேர்த்து கொதிக்கும் நீர் உருண்டையில் தூடாக்கவும். டியூட்டிகளை குளிர்விக்க அனுமதிக்கவும். இப்போது மெதுவாக	கேலக்டோஸ் , பிரக்டோஸ் மற்றும் மேனோஸ் ஆகியவை ஊசி வடிவ படிக்களை உருவாக்குகின்றன. மால்டோஸ் மலர் வடிவ படிக்களை உருவாக்குகிறது.	கீட்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோஸ்கள் ஃபீனைல் ஹைட்ராக்சைடுடன் வினைபுரிந்து ஒரு ஃபீனைல் ஹைட்ராக்சைடு உருவாக்குகின்றன, இது ஃபீனைல் ஹைட்ராக்சைடு மற் றொரு இரண்டு மூலக்கூறுடன் வினைபுரிந்து ஓசசோன் படிக்கத்தை

			உருவாக்குகிற து.
--	--	--	---------------------