

முக்கிய குறிப்புகள்

கரைசல்	<p>கரைசல் என்பது இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட பொருட்களைக் கொண்ட ஒருபடித்தான கலவை.</p> <p>* கரைபொருள் : ஒரு கரைசலில் குறைந்த அளவு எடை கொண்ட கூறு. * கரைப்பான் : ஒரு கரைசலில் அதிக அளவு எடை கொண்ட கூறு. * கரைத்தல் : ஒரு கரைப்பானில் கரைபொருளானது சீராக விரவி கரைவதே ஆகும்.</p>						
கரைசலின் வகைகள்	<p style="text-align: center;">கரைசலின் கூறுகளை அடிப்படையாகக் கொண்ட வகைப்பாடு</p> <p>இருமடிக்கரைசல் : இரண்டு கூறுகளைக் கொண்டிருக்கும் கரைசல். மும்மடிக்கரைசல் : மூன்று கூறுகளைக் கொண்டிருக்கும் கரைசல்.</p> <p style="text-align: center;">கரைபொருள் மற்றும் கரைப்பானின் இயற்பியல் நிலையை அடிப்படையாகக் கொண்ட வகைப்பாடு</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%; text-align: center;">திண்மக் கரைசல்</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">திரவக் கரைசல்</td> <td style="width: 33%; text-align: center;">வாயுக் கரைசல்</td> </tr> <tr> <td> <ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> உலோகக் கலவை • திரவம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> இரசக் கலவைகள் </td> <td> <ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட NaCl கரைசல் • திரவம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட எத்தில் ஆல்கஹால் • வாயு – திரவம் <i>எ.கா :</i> சோடா நீர் </td> <td> <ul style="list-style-type: none"> • திரவம் – வாயு <i>எ.கா :</i> மேகம் • வாயு – வாயு <i>எ.கா :</i> He-O₂ வாயுக்கலவை </td> </tr> </table> <p style="text-align: center;">கரைப்பானின் தன்மையை அடிப்படையாகக் கொண்ட வகைப்பாடு</p> <p>நீர்க்கரைசல் : நீர் கரைப்பானாக செயல்படும் கரைசல். நீரற்ற கரைசல் : நீரைத் தவிர, பிற திரவங்கள் கரைப்பானாக செயல்படும் கரைசல். கரைபொருளின் அளவை அடிப்படையாகக் கொண்ட வகைப்பாடு</p> <p>தெவிட்டிய கரைசல் : ஒரு கரைசலில் மேலும் கரைபொருளை கரைக்க இயலாத கரைசல். தெவிட்டாத கரைசல் : தெவிட்டிய கரைசலைவிடக் குறைவான கரைபொருளைக் கொண்ட கரைசல். <i>வகைகள் :</i> செறிவுமிக்க கரைசல் மற்றும் நீர்த்த கரைசல் அதிதெவிட்டிய கரைசல் : தெவிட்டிய கரைசலைவிட அதிகமான கரைபொருளைக் கொண்ட கரைசல்.</p>	திண்மக் கரைசல்	திரவக் கரைசல்	வாயுக் கரைசல்	<ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> உலோகக் கலவை • திரவம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> இரசக் கலவைகள் 	<ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட NaCl கரைசல் • திரவம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட எத்தில் ஆல்கஹால் • வாயு – திரவம் <i>எ.கா :</i> சோடா நீர் 	<ul style="list-style-type: none"> • திரவம் – வாயு <i>எ.கா :</i> மேகம் • வாயு – வாயு <i>எ.கா :</i> He-O₂ வாயுக்கலவை
திண்மக் கரைசல்	திரவக் கரைசல்	வாயுக் கரைசல்					
<ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> உலோகக் கலவை • திரவம் – திண்மம் <i>எ.கா :</i> இரசக் கலவைகள் 	<ul style="list-style-type: none"> • திண்மம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட NaCl கரைசல் • திரவம் – திரவம் <i>எ.கா :</i> நீரில் கரைக்கப்பட்ட எத்தில் ஆல்கஹால் • வாயு – திரவம் <i>எ.கா :</i> சோடா நீர் 	<ul style="list-style-type: none"> • திரவம் – வாயு <i>எ.கா :</i> மேகம் • வாயு – வாயு <i>எ.கா :</i> He-O₂ வாயுக்கலவை 					
கரைசலின் செறிவு	கொடுக்கப்பட்ட கரைசலில் அல்லது கரைப்பானில் கரைந்துள்ள கரைபொருளின் அளவு ஆகும்.						
ஈரம் உறிஞ்சும் சேர்மங்கள்	சேர்மங்கள் சாதாரண வெப்பநிலையில், வளிமண்டலக் காற்றுடன் தொடர்பு கொள்ளும் போது அதிலுள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சுகிறது. மேலும், இயற்பியல் நிலை மாறுவதில்லை. <i>எ.கா :</i> சுட்ட சுண்ணாம்பு (CaO).						
ஈரம் உறிஞ்சிக் கரையும் சேர்மங்கள்	சேர்மங்கள் சாதாரண வெப்பநிலையில், வளிமண்டலக் காற்றுடன் தொடர்பு கொள்ளும் போது அதிலுள்ள ஈரத்தை உறிஞ்சி முழுவதும் கரைகின்றன. <i>எ.கா :</i> பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு (KOH).						

நீரேறிய உப்புகள்		
பொதுப்பெயர்	IUPAC பெயர்	மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு
மயில் துத்தம்	காப்பர் II சல்பேட் பென்டாஹைட்ரேட்	CuSO ₄ . 5 H ₂ O
பச்சை விட்ரியால்	இரும்பு II சல்பேட் ஹெப்டாஹைட்ரேட்	FeSO ₄ .7 H ₂ O
வெள்ளை விட்ரியால்	ஜிங்க்சல்பேட் ஹெப்டாஹைட்ரேட்	ZnSO ₄ . 7 H ₂ O
எப்சம் உப்பு	மெக்னீசியம் சல்பேட் ஹெப்டாஹைட்ரேட்	MgSO ₄ . 7 H ₂ O
ஜிப்சம்	கால்சியம் சல்பேட் டைஹைட்ரேட்	CaSO ₄ . 2 H ₂ O

★ கரைதிறன்	=	$\frac{\text{கரைபொருளின் நிறை}}{\text{கரைப்பானின் நிறை}} \times 100$	
★ நிறை சதவீதம்	=	$\frac{\text{கரைபொருளின் நிறை}}{\text{கரைபொருளின் நிறை} + \text{கரைப்பானின் நிறை}} \times 100$	
★ கனஅளவு சதவீதம்	=	$\frac{\text{கரைபொருளின் கனஅளவு}}{\text{கரைபொருளின் கனஅளவு} + \text{கரைப்பானின் கனஅளவு}} \times 100$	