

பாடத்திட்டம் – 2021 – 22

வகுப்பு : 12

பாடம்: வேதியியல்

மாதம்	மொத்த அலகுகள்	அலகு	பாடப்பொருள்
ஜனவரி	3	3. P – தொகுதி தனிமங்கள் II	<p>அறிமுகம்</p> <p>3.1 தொகுதி 15 (நைட்ரஜன் தொகுதி) தனிமங்கள்</p> <p>3.1.1 வளம்</p> <p>3.1.2 நைட்ரஜன் தொகுதி தனிமங்களின் சில இயற்பண்புகள்</p> <p>3.1.3 நைட்ரஜன் தயாரித்தல் நைட்ரஜனின் பண்புகள் நைட்ரஜனின் பயன்கள்</p> <p>3.1.4 அம்மோனியா தயாரித்தல் அம்மோனியாவின் பண்புகள் வேதியியல் பண்புகள் அம்மோனியாவின் வடிவமைப்பு</p> <p>3.1.7 பாஸ்பரஸின் புற வேற்றுமை வடிவங்கள்</p> <p>3.1.8 பாஸ்பரஸ் பண்புகள் பாஸ்பரஸ் பயன்கள் பாஸ்பரஸின் ஆக்ஸோ அமிலங்களின் அமைப்பு வாய்ப்பாடுகள் தொகுதி(16) ஆக்சிஜன் தனிமங்கள்வளம் 16 ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் இயற்பண்புகள்</p> <p>3.2 ஆக்சிஜன் தயாரித்தல், வேதிப்பண்புகள் பயன்கள்</p> <p>3.2.1 கந்தகத்தின் புற வேற்றுமை வடிவங்கள்</p> <p>3.2.2 சல்பர் டை ஆக்சைடு தயாரித்தல் பண்புகள், வேதிப்பண்புகள், பயன்கள் கந்தக டை ஆக்சைடன் வடிவமைப்பு கந்தகத்தின் ஆக்சோ அமிலங்களின் வடிவமைப்புகள்</p> <p>3.3 தொகுதி(17) ஹாலஜன்</p> <p>3.3.1 குளோரின் வளம் மற்றும் இயற்பண்புகள்</p> <p>3.3.1 பெருமளவில் குளோரின் தயாரித்தல் இயற்பண்புகள் மற்றும் வேதிப்பண்புகள் குளோரினின் பயன்கள்</p> <p>3.3.4 ஹாலஜன் இடைச் சேர்மங்கள் ஹாலஜன் இடைச் சேர்மங்களின் பண்புகள் ஹாலஜன் இடைச் சேர்மங்களின் வடிவங்கள்</p> <p>3.4 18 ஆம் தொகுதி தனிமங்கள் (மந்த வாயுக்கள்)</p> <p>3.4.1 கிடைக்கப் பெறுதல் மற்றும் இயற்பண்புகள் மந்த வாயுக்களின் பண்புகள் வேதிப்பண்புகள் செனான் சேர்மங்களின் வடிவமைப்புகள் மந்த வாயுக்களின் பயன்கள்</p>



மாதம்	மொத்த அலகுகள்	அலகு	பாடப்பொருள்
ஜனவரி	3	8. அயனிச் சமநிலை	<p>அறிமுகம்</p> <p>8.1 அமிலங்கள் மற்றும் காரங்கள்</p> <p>8.1.1 அரீனியஸ் கொள்கை</p> <p>8.1.2 லௌரி-ப்ரான்ஸ்டட் கொள்கை</p> <p>8.1.3 லூயி கொள்கை</p> <p>8.2 அமிலங்கள் மற்றும் காரங்களின் வலிமை</p> <p>8.3 நீரின் சுய அயனியாக்கம்</p> <p>8.4 pH- அளவீடு</p> <p>8.4.1 pH மற்றும் pOH ஆகியவற்றிற்கிடையே உள்ள தொடர்பு</p> <p>8.5 வலிமை குறைந்த அமிலங்களின் அயனியாதல்</p> <p>8.5.1 ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதி</p> <p>8.6 பொது அயனி விளைவு</p> <p>8.7 தூங்கல் கரைசல்</p> <p>8.7.1 தூங்கல் செயல்முறை</p> <p>8.7.3 ஹென்டர்சன் - ஹேசல்பாக் சமன்பாடு</p> <p>8.9 கரைதிறன் பெருக்கம்</p> <p>8.9.1 மோலார் கரைதிறன் மதிப்பிலிருந்து கரைதிறன் பெருக்க மதிப்பை நிர்ணயித்தல்</p>
		12 கார்பனைல் சேர்மங்கள் மற்றும் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள்	<p>அறிமுகம்</p> <p>12.1 ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களுக்கு பெயரிடுதல்</p> <p>12.2 கார்பனைல் தொகுதியின் அமைப்பு</p> <p>12.3 ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் பொதுவான தயாரிப்பு முறைகள்</p> <p>12.4 ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் இயற்பண்புகள்</p> <p>12.5 ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் வேதிப்பண்புகள் (வினைவழிமுறை- ஆல்டால். கன்னிசாரோ வினை மட்டும்)</p> <p>12.6 ஆல்டிஹைடுகளுக்கான சோதனைகள் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள்</p> <p>12.8 கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களை IUPAC பெயரிடுதல்</p> <p>12.9 கார்பாக்சிலிக் அமில தொகுதியின் அமைப்பு</p> <p>12.10 கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களை தயாரிக்கும் முறைகள் (வரிசை எண் 5 நீங்கலாக)</p> <p>12.11 கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் இயற்பண்புகள்</p> <p>12.12 கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் வேதிப்பண்புகள் (எஸ்டராக்கல் நீங்கலாக)</p> <p>கார்பாக்சிலிக் அமில தொகுதிக்கான சோதனைகள்</p> <p>12.13 கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் அமிலத்தன்மை</p>
		செய்முறை வேதியியல் - பருமனறி பகுப்பாய்வு	3. ஆக்சாலிக் அமிலத்தின் நிறையறிதல் (அமில கார தரம்பார்த்தல்)





மாதம்	மொத்த அலகுகள்	அலகு	பாடப்பொருள்
பிப்ரவரி	2	4 இடைநிலை தனிமங்கள் மற்றும் உள் இடைநிலை தனிமங்கள்	<p>4.அறிமுகம்</p> <p>4.1 தனிம வரிசை அட்டவணையில் d தொகுதி தனிமங்களின் இடம்</p> <p>4.2 எலக்ட்ரான் அமைப்பு</p> <p>4.3 இடைநிலை தனிமங்களின் பண்புகளின் காணப்படும் பொதுவான போக்கு</p> <p>4.3.1 உலோகத்தன்மை</p> <p>4.3.2 அணு ஆரம் மற்றும் அயனிகளின் உருவளவில் ஏற்படும் மாறுபாடுகள்</p> <p>4.3.3 அயனியாக்கும் ஆற்றல்</p> <p>4.3.4 ஆக்சிஜனேற்ற நிலை</p> <p>4.3.5 இடைநிலை தனிமங்களின் திட்ட மின்முனை மின்னழுத்த மதிப்புகள்</p> <p>4.3.6 காந்தப் பண்புகள்</p> <p>4.3.7 வினையூக்கி பண்புகள்</p> <p>4.3.8 உலோகக் கலவைகள் உருவாதல்</p> <p>4.3.9 இடைச்செருகல் சேர்மங்களை உருவாக்குதல்</p> <p>4.3.10 அணைவுச் சேர்மங்களை உருவாக்குதல்</p> <p>4.3 d வரிசை இடைநிலைத் தனிமங்களின் முக்கியமானச் சேர்மங்கள்</p> <p>f தொகுதி தனிமங்கள்-உள் இடைநிலைத் தனிமங்கள்</p> <p>தனிம வரிசை அட்டவணையில்</p> <p>லாந்தனாய்டுகளின் இடம்</p> <p>லாந்தனாய்டுகளின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு</p> <p>லாந்தனாய்டுகளின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை</p> <p>அணு மற்றும் அயனி ஆரம்</p> <p>லாந்தனாய்டு குறுக்கத்திற்கான காரணங்கள்</p> <p>லாந்தனாய்டு குறுக்கத்திற்கான விளைவுகள்</p> <p>ஆக்டினாய்டுகள்</p> <p>எலக்ட்ரான் அமைப்பு</p> <p>ஆக்டினாய்டுகளின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை</p> <p>லாந்தனாய்டுகள் மற்றும் ஆக்டினாய்டுகளுக்கு இடையேயான வேறுபாடுகள்</p>
		9 மின் வேதியியல்	<p>அறிமுகம்</p> <p>9.1 மின்பகுளிக் கரைசலின் கடத்துத்திறன்</p> <p>9.1.1 மோலார் கடத்துத்திறன்</p> <p>9.1.2 சமான கடத்துத்திறன்</p> <p>9.1.3 மின்பகுளிக் கடத்துத்திறனை பாதிக்கும் காரணிகள்</p> <p>9.1.4 அயனிக்கரைசல்களின் கடத்துத்திறனை அளவிடல்</p>





மாதம்	மொத்த அலகுகள்	அலகு	பாடப்பொருள்
பிப்ரவரி	2	9 மின் வேதியியல்	9.2 செறிவை பொறுத்து மோலார் கடத்துத்திறனில் ஏற்படும் மாற்றம் 9.2.2 கோல்ராஷ் விதி மற்றும் பயன்கள் 9.3.2 கால்வானிக் மின்கலம் குறியீடு 9.3.4 மின் முனை மின்னழுத்தத்தை அளவிடல் 9.4 கலவினைகளின் வெப்ப இயக்கவியல் 9.4.1 நெர்ன்ஸ்ட் சமன்பாடு மின்னாற்பகுப்புக்கலன் மற்றும் மின்னாற்பகுத்தல் மின்னாற்பகுத்தல் பற்றிய ஃபாரடே முதல்விதி இரண்டாம் விதி மின் வேதி வரிசை
		செய்முறை வேதியியல் – கரிம பகுப்பாய்வு	3. யூரியா 4. குளுக்கோஸ்

