வேதியியல் செயல் திட்டம் – 1

பள்ளி : அ.மே.நி.பள்ளி, வள்ளிப்பட்டு

பெயர் :

வகுப்பு :

வ. எண்	தேதி	வினாக்கள்	மொத்த மதிப் பெண்	எடுத்த மதிப் பெண்	குறிப்பு
1		1. புலத்தூய்மையாக்கல் முறையை விவரி?	5		
		2. நுரை மிதப்பு முறையை விளக்குக.	5		
		3. கனிமம் - தாது வேறுபடுத்துக.	3		
		4. மாண்டு முறையை விவரி?	3		
		5. வான் ஆர்கல் முறை யை விவரி?	3		
		6. சுய ஒடுக்கம் வரையறு?	3		
		7. சில்வரின் மின்னாற் தூய்மையாக்கல் முறையை விளக்குக?	3/25		
2		1. P-தொகுதி தனிமங்களில் முதல் தனிமத்தின் முரண்பட்ட பண்புகள்.	2		
		2. சங்கிலி தொடர் ஆக்கம் என்றால் என்ன? நிபந்தனைகளை விவரி?	3		
		3. மந்த இணை விளைவு என்றால் என்ன?	2		
		4. ஃபிஷ்ஷர் - ட்ரோப்ஷ் தொகுப்பு முறையை விவரி?	3		
		5. போரிக் அமிலத்தை எவ்வாறு போரான் நைட்ரைட்டாக மாற்றுவாய்?	2		
		6. ஹைட்ரோபோரேனேற்ற வினைப்பற்றி குறிப்பு வரைக?	2		
		7. எத்தில் போரேட் சோதனையை விவரி.	3		
		8. டைபோரானின் வடிவமைப்பினை விவரி?	5		
		9. பொட்டாஷ் படிகாரம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?	3/25		
3		1. போராக்ஸின் பயன்களை எழுதுக?	3		
		2. சிலிக்கோன்களின் பயன்கள் யாவை?	3		
		3. பொட்டாஷ் படிகாரத்தின் பயன்கள் யாவை?	3		
		4. போரானின் பயன்களை எழுதுக?	3		
		5. போரிக் அமிலத்தின் பயன்கள் யாவை?	3		
		6. எரிக்கப்பட்ட படிகாரம் என்றால் என்ன?	2		
		7. ஹீலியத்தின் பயன்களை கூறு?	3		
		8. ஹேலஜன் இடைசேர்மங்கள் என்றால் என்ன. அதன் பண்புகள் யாவை?	5/25		
4		1. குளோரின் குளிர்ந்த NaOH (ம) சூடான NaOH உடன் வினையை எழுதுக.	3		
		2. கந்தக அமிலம் ஒரு நீர்நீக்கும் காரணி. எடுத்துக்காட்டுடன் நிறுவுக.	3		
		3. சலவைத் தூள் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?	3		
		4. குளோரினின் வெளுக்கும் பண்பை விவரி?	3		
		5. ஹோல்ம் முன்னறிவிப்பான் என்றால் என்ன?	3		
		6. HFஅமிலம் கண்ணாடி பாட்டில்களில் சேமிக்கப்படுவதில்லை. ஏன்?	3		
		7. டெக்கான் முறையில் குளோரின் தயாரித்தலை விவரி?	2/20		
5		1. Cr^{2+} வலிமையான ஆக்சிஜன் ஒடுக்கி ஆனால் Mn^{3+} வலிமையான ஆக்சிஜனேற்றி ஏன்?	2		
		2. பொட்டாசியம் டைகுரோமேட் தயாரித்தலை விளக்குக.	5		
		3. லாந்தனாய்டு குறுக்கம் என்றால் என்ன? அதன் காரணங்கள் மற்றும் விளைவுகள் யாவை?	5		
		4. Fe^{2+} மற்றும் Fe^{3+} இல் எது அதிக நிலைப்புத் தன்மை உடையது. ஏன்?	2		
		5. இடைச்செருகல் சேர்மங்கள் மற்றும் அதன் பண்புகள் யாவை?	3		
		6. லாந்தனைடுகள் மற்றும் ஆக்டினைடுகள் ஒப்பிடுக.	5		
		7. குரோமைல் குளோரைடு சோதனையை விளக்குக?	3/25		
6		1. அணைவு சேர்மம் - இரட்டை உப்பு வேறுபடுத்துக	3		
		2. $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$ நிறமுடையது ஆனால் $[Sc(H_2O)_6]^{3+}$ நிறமற்றது. விளக்குக.	3		
		3. எண்முகி படிக புலத்தில் d – ஆர்பிட்டாலின் படிக புலப் பிளப்பினை குறிப்பிடும் வரைபடம் வரைக.	3		
		4. நான்முகி படிக புலத்தில் d – ஆர்பிட்டாலின் படிக புலப் பிளப்பினை குறிப்பிடும் வரைபடம் வரைக.	3		
		5. வெர்னர் கொள்கையின் கோட்பாடுகளை கூறுக.	5		
		6. நீரேற்ற மாற்றியங்கள் என்றால் என்ன?	3		
		7. உலோக கார்பனல்களின் பிணைப்பின் தன்மையினை விளக்குக.	5/25		

Kindly Send Me Your Key Answer to Our email id - Padasalai.net@gmail.com

7		1. படிகப்புல நிலைப்படுத்துதல் ஆற்றல் (CFSE) என்றால் என்ன? 2. படிகப்புல பிளப்பு ஆற்றல் என்றால் என்ன? விளக்குக. 3. இணைதிறன் பிணைப்பு கொள்கையை விளக்குக. 4. $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$ ன் நீர்கரைசல் பச்சை நிறமுடையது ஆனால் $[Ni(CN)_4]^{2-}$ ன் கரைசல் நிறமற்றது விளக்குக. 5. VB கொள்கையின் வரம்புகள். 6. $[Cr(NH_3)_6]^{3+}$ பாராகாந்தத்தன்மை $[Ni(CN)_4]^{2-}$ டையாகாந்ததன்மை காட்டுவது ஏன்? 7. $[Ni(CN)_4]^{2-}$ டையாகாந்ததன்மை $[NiCl_4]^{2-}$ பாராகாந்ததன்மை காட்டுவது ஏன்?	3 3 5 5 3 3 3/25		
8		1. அலகு கூடு என்றால் என்ன? 2. படிக வடிவமுடைய திடப்பொருள், படிக வடிவமற்ற திடப்பொருள் - வேறுபடுத்துக. 3. திசையொப்பு பண்புடையவை, திசையொப்பு பண்பற்றவை - வேறுபடுத்துக 4. அணைவு எண் என்றால் என்ன? 5. எளிய கனசதுர அமைப்பின் (sc) பொதிவு திறனை கணக்கிடுக. 6. பொருள்மைய கனசதுர அமைப்பின்(bcc) பொதிவுத் திறனை கணக்கிடு 7. முகப்புமைய கனசதுர அமைப்பின்(fcc) பொதிவுத் திறனை கணக்கிடு. 8. ஷாட்கி குறைபாடு, ப்ரெங்கல் குறைபாடு - வேறுபடுத்துக. 9. பிராக் சமன்பாட்டை எழுதுக.	2 3 2 2 3 3 3 5 2/25		
9		1. அரை வாழ்காலம் என்றால் என்ன? 2. முதல் வகை வினைகான தொகைப்படுத்தப்பட்ட சமன்பாடு 3. பூஜ்ய வகை வினைக்கான தொகைப்படுத்தப்பட்ட சமன்பாடு 4. முதல் வகை வினையின் அரைவாழ்வு காலத்திற்கான சமன்பாடு 5. பூஜ்ய வகை வினையின் அரைவாழ் காலத்திற்கான சமன்பாடு 6. வினைவேகம் மற்றும் வினைவேக மாறிலியை வேறுபடுத்துக 7. அடிப்படை வினைகள் என்றால் என்ன? வினைவகை, மூலக்கூறு எண் வேறுபடுத்துக. 8. அர்ஹீனியஸ் சமன்பாட்டை எழுதி விளக்குக?	2 5 5 3 3 3 3 2/26		
10		1. போலி முதல் வகை வினை என்றால் என்ன? 2. கிளர்வு ஆற்றல் வரையறு? 3. முதல் வகை மற்றும் பூஜ்ய வகை வினைகான எடுத்துக்காட்டுகள் 4. ஒரு வேதிவினையின் வேகத்தினை, வினைபடுபொருட்களின் செறிவு எவ்வாறு பாதிக்கின்றது என்பதை விளக்குக? 5. ஒரு வேதிவினையின் வேகத்தினை, வினைபடு பொருட்களின் தன்மை எவ்வாறு பாதிக்கின்றது என்பதை விளக்குக? 6. ஒரு முதல் வகை வினையின் வினைவேக மாறிலியின் மதிப்பு $1.54 \times 10^{-3}\ S^{-1}$ எனில் அதன் அரைவாழ்வு காலத்தினை கண்டறிக. 7. ஒரு வேதிவினையின் வேகத்தை வினைவேக மாற்றி எவ்வாறு பாதிக்கின்றது என்பதனை எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக?	3 2 3 3 3 3/17		
11		1. லூயி அமிலங்கள் மற்றும் லூயி காரங்கள் என்றால் என்ன? 2. பொது அயனி விளைவை ஒரு எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக. 3. ஆஸ்வால்ட் நீர்த்தல் விதியை எழுதுக? 4. pH வரையறு? 5. தாங்கல் கரைசல் என்றால் என்ன? 6. ஹன்டர்சன் - ஹேசல்பாக் சமன்பாட்டை விவரி? 7. தாங்கல் திறன் வரையறு? 8. கோல்ராஷ் விதியை கூறு. அதன் பயன் யாது. 9. மின்னாற்பகுத்தல் பற்றிய ஃபாரடே விதிகளைக் கூறு? 10. நெர்ன்ஸ்ட் சமன்பாட்டைத் தருவி?	2 3 3 2 2 3 2 3 3 3/26		

பாட ஆசிரியர் தலைமை ஆசிரியர்

Kindly Send Me Your Key Answer to Our email id - Padasalai.net@gmail.com