+2 வேதியியல் முக்கிய ஒரு மதிப்பெண் வினாவிடைகள்

1	$E_n = -\frac{313.6}{n^2}$ Ei=-34.84 எனில் n மதிப்பு	**3**
2	எலக்ட்ரான் ஈரியல்புத்தன்மையை விளக்கியவர்	**டீ-பிராக்ளே**
3	டீ-பிராக்ளே சமன்பாடு	$\lambda = \frac{h}{mv}$
4	எந்தத்துகள் ஒரே இயக்க ஆற்றலையும்,அதிகபட்ச டீ-பிராக்ளே அலை நீளத்தையும் பெற்றுள்ளுத	**β-துகள்**
5	ஓர் அணுவில் உள்ள எலக்ட்ரானின் ஆற்றல்	$E_n = \frac{-2\pi^2 me^4}{n^2h^2}$
6	ஆக்சிஜன் மூலக்கூறின் பிணைப்புத்தரம்	**2**
7	SF_6 மூலக்கூறின் இனக்கலப்பு	Sp^3d^2
8	.மூலக்கூறினுள் நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பின்சான்று	**O-நைட்ரோபீனால்**
9	.மூலக்கூறினிடையே நிகழும் H-பிணைப்பின் சான்று	**HF,H_2O, எத்தனால்**
10	ஒரு துகளின் டி-பிராக்ளே அலைநீளம் 1A° எனில் உந்தம்	$6.6 \times 10^{-24} kgms^{-1}$
11	IF_7 மூலக்கூறின் இனக்கலப்பு	Sp^3d^3
12	நீரின் திரவநிலைக்கு காரணம்	**H-பிணைப்பு**
13	நைட்ரஜன் மூலக்கூறின் பிணைப்புத்தரம்	3
14	பிணைப்புத்தரம்	$\frac{Nb-N_2}{2}$
15	தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாகச்செல்லும்போது அயனி ஆரம்	**அதிகரிக்கிறது.**
16	நிகர அணுக்கரு மின்சுமை	$z^* = z-s$
17	____ அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றலைப்பெற்றுள்ளது	**உயரிய வாயுக்கள்**
18	.____ அதிக எலக்ட்ரான் நாட்டம் உடையது	**குளோரின்.**
19	அணுவின் எலக்ட்ரான் நாட்டம் உருவளவுடன்	**எதிர்விகித தொடர்புடையது.**
20	எலக்ட்ரான் நாட்டம் அலகு	**கி.ஜீல் மோல்**$^{-1}$
21	cl_2 மூலக்கூறின் பிணைப்புநீளம்	**1.98 A°**
22	அயனியாக்கும் ஆற்றல் வரிசை	**s>p>d>f**
23	$x_{A>>}x_B$ எனில் A-B பிணைப்பு	**அயனிப்பிணைப்பு**
24	பூஜ்ஜிய எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்புடைய தொகுதி	**மந்தவாயுக்கள்.**
25	c-c மூலக்கூறின் பிணைப்பு நீளம்	**1.54A°**
26	உள்ளிப்பூண்டின் மணமுடைய சேர்மம்	p_2o_3
27	pcl_5 வடிவம்	**முக்கோணம் இருபிரமிடு வடிவம்**
28	.புகைத்திரையில் பயன்படும் சேர்மம்	**பாஸ்பீன்(PH_3)**
29	-1 ஆக்சிசனேற்ற நிலையை பெற்றுள்ள தனிமம்	**F**
30	கண்ணாடியில் வரைபடம் வரைய உதவுவது	**HF**
31	ஹேலஜன் அமிலத்தில் வலிமை குறைந்தது	**HF**
32	மிகவும் லேசான,எரியாத தனிமம்	**He**
33	இரத்தம் உறைதலை ஊக்குவிப்பது	**பொட்டாஷ் படிகாரம்**
34	உள்ளிப்பூண்டின் சுவையுடைய சேர்மம்	H_3PO_3
35	போரான் தொகுதியில் நச்சுத்தன்மையுடைது	**தாலியம்**

36	ஆகாய விமான டயர்களில் பயன்படும் வாயு	**ஹீலியம்**
37	ஆகாய விமான விளக்குகளில் பயன்படும் வாயு	**நியான்**
38	d-தொகுதி தனிமங்களின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு	**$(n-1)d^{HO},ns^{1-2}$**
39	குரோமியம் எலக்ட்ரான் அமைப்பு	**$3d^5 4s^1$**
40	காப்பர் எலக்ட்ரான் அமைப்பு	**$3d^{10} 4s^1$**
41	புாராகாந்தப் பண்பிற்கு காரணம்	**தனித்த எலக்ட்ரான்கள்**
42	புகைப்படத்தொழிலில் பயன்படும் சில்வர்உப்பு	**AgBr**
43	காப்பரை உருக்கிப்பிரித்தெடுத்தலின் போது உருவாகும் கசடு வாய்பாடு	**$Fesio_3$**
44	மிகக்குறைந்த அணு எண் கொண்ட இடைநிலைத்தனிமம்	**sc(ஸ்கரண்டியம்)**
45	.அதிகபட்ச ஆக்சிஜனேற்ற நிலை கொண்ட இடைநிலைத்தனிமம	**OS(ஆஸ்மியம்)**
46	கேசியஸ் ஊதாவின் நிறம்	**கருஊதாநிறம்**
47	.இரும்பை கால்வனைஷ் செய்யப்பயன்படும் உலோகம்	**Zn(சிங்க்)**
48	போர்டோ கலவை என்பது	**$cuso_4+ca(OH)_2$**
49	சில்வர் உமிழ்தலை தடுக்க பயன்படுவது	**கரிப்படலம்**
50	லாந்தனைடு பொதுவான ஆக்சிஜனேற்றநிலை	**+3**
51	லாந்தனைடு____ ல் இருந்து பிரித்தெடுக்கபப்படுகிறது	**மானோசைட்**
52	.(n-2)f ஆர்பிட்டாலில் கூடுதல் எலக்ட்ரான் நுழையும் தனிமங்கள்	**'f'தொகுதி தனிமங்கள்.**
53	லாந்தனைடு குறுக்கம் உருவாக காரணம்	**4f எலக்ட்ரான் சீரற்ற மறைப்பினால்**
54	வாயுவிளக்குகளில் பயன்படுவது	**சீரியா(ceo_2)**
55	.லாந்தனைடு உலோகக்கலவை____ என அழைக்கப்படுகிறது	**மீஷ் உலோகம்**
56	.____ஆக்சோநேரயனிகளை உருவாக்குகிறது	**ஆக்டினைடுகள்.**
57	லாந்தனைடுகளின் மிக அதிகமான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை	**+4**
58	ஆக்டினைடுகள் அதிகபட்ச ஆக்சிசனேற்ற நிலை	**+6**
59	ஆக்டினைடுகள் பொதுவான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை	**+4**
60	.____லாந்தனைடுகளில் கதிரியிக்க தன்மையுடையது	**புரோமீத்தியம்**
61	தொலைதூர விண்வெளி ஆய்வுக்கலத்தில் பயன்படுவது	**PU-238**
62	அணு உலைகளில் எரிபொருளாக பயன்படுவது	**U^{235}**
63	கொடுக்கிணைப்பு சேர்மம் ஈனிச்சான்று	**en(ஈன்)**
64	.$[Fe(CN)_6]^{4-}$ அணைவின் அமைப்பு	**எண்முகி**
65	.$[Nicl_4]^{2-}$ அணைவின் ஆக்சிசனேற்ற எண்	**+2**
66	.$[Ni(CN)_4]^{2-}$ அணைவின் அமைப்பு	**சதுரதளம்**
67	.பிணைப்பு ஈரணு கொண்ட ஈனி	**NO^-_2**
68	.$[Fe^{11}(CN)_6]^{4-}$ அணைவில் மைய உலோக அயனி	**Fe^{2+}**
69	.$[Ni(CN)_4]^{2-}$ அயனியில் Ni(11)-வின் அணைவு எண்	**4**
70	ஊடுருவும் ஆற்றல் அதிகம் கொண்ட கதிர்வீச்சு எது	**காமா-கதிர்**
71	$_{13}A^{27}$ உட்கருவை தாக்கி $_{15}P^{30}$ உட்கரு மற்றும் நியூட்ரானைத்தரும் தாக்கும் துகள்களின் பெயர்	**ஆல்பா -துகள்**
72	$_5B^8 \rightarrow _4Be^8$ என்ற வினையின் வெளிவிடப்படும் துகள்	**பரசிட்ரான் துகள்**
73	கதிர்வீச்சுக்கான காரணம்	**நிலைப்புத்தன்மையற்ற உட்கரு**
74	β-துகள் இழப்பு____ என்பதற்கு சமம்	**டிரோட்டரன் அதிகரிப்பு(ம)நியூட்ரான் இழப்பு**
75	உட்கருவினையில் இருபுறமும் சமன் செய்யப்படுபவை	**அணு எண் மற்றும் நிறை எண்**
76	பிராக் சமன்பாடு	**$n\lambda=2dsin\theta$**

PRAJASEKAR (PGT)

77	cscl படிக அமைப்பு	**bcc.**
78	.ப்ரெங்கல் குறைபாட்டிற்கு எடுத்துக்காட்டு	**Agcl (அ)(AgBr)**
79	பிராக் சமன்பாட்டில் ''n'' என்பது	**எதிரொளிப்பின்படி**
80	பொருள் மைய கனச்சதுர அமைப்பின் அணைவு எண்	**8**
81	எளிய கனச்சதுர அமைப்பின் அமைப்பின் மூலையில் உள்ள அணுவானது பங்கீடப்பட்டுள்ள அலகு கூடுகளின் எண்ணிக்கை	**8**
82	அதிகுளிரவைக்கப்பட்ட நிலையில் சிலசேர்மங்கள் தடையேதுமின்றிமின்சாரம் கடத்துவது-------எனப்படும்	**அதிமின் கடத்தி.**
83	. bcc படிகத்தில் ஓர் அலகு கூட்டில் உள்ள மொத்த அணுக்கள் எண்ணிக்கை	**2**
84	.ரூட்டைல் என்பது	**Tio_2**
85	குறை உலோகக் குறைபாட்டின் சான்று	**Fes,Feo.**
86	அணிக்கோவை புள்ளியில் அணு இடம்பெயர்ந்து இடைவெளியில் அமைவது	**ப்ரெங்கல் குறைபாடு.**
87	மாறாத வெப்பநிலை மற்றும் அழுத்தத்தில் சுற்றுபுறத்துடன் பரிமாற்றம் செய்யும் வெப்பத்தின் அளவு _____ எனப்படும்.	**Δ H.**
88	அனைத்து இயற்கை செயல்முறைகளின் போது	**என்ட்ரோபி உயருகிறது (அ)கட்டிலா ஆற்றல் குறைகிறது.**
89	ஓர் நீர்மம் கொதிக்கும் போது அதன்	**என்ட்ரோபி உயருகிறது.**
90	ஓர் வினையில் ΔG எதிர்குறி மதிப்பை பெற்றிருப்பின் வினை	**தன்னிச்சையானது.**
91	.____ என்ட்ரோபியை அதிகரிக்காது	**கரைசலில் உள்ள சுக்ரோசைபடிகமாக்குதல்.**
92	எந்தச்செயல்முறை எப்போதும் சாத்தியமாகாது	**$\Delta H>O,\Delta S<O$.**
93	கிப்ஸ் கட்டில்லா ஆற்றல் மாற்றம்	**$\Delta G=\Delta H^{-T}\Delta S$**
94	$2cl_{(S)}\rightarrow cl2_{(S)}$ வினையில் ΔH மற்றும் ΔSமதிப்புகள் முறையே	**-, -**
95	SI அலகு1eu என்பது	**4.184Eu.**
96	SI அலகில் என்ட்ரோபி அலகு	**JK^{-1}(OR)EU.மற்றும் cgs அலகு $cal.K^{-1}$ (அ) eu**
97	ஓர் அமைப்பிலிருந்து பெறக்கூடிய நிகரவேலை	**W-PΔV.(அ) – W+PΔV**
98	வேதிச்சமநிலைத்தன்மை	**இயங்குச்சமநிலை.**
99	$2A\leftrightarrow B$க்கு k1-ம்,$B\leftrightarrow 2A$க்கு k2-ம் சமநிலைமாறிலிகள் எனில் தொடர்பு	**$K_1=\frac{1}{K_2}$**
100	$2HI\leftrightarrow H_2+I_2$ என்ற சமநிலை வினையில் kP யானது.	**k_c க்கு சமம்.**
101	.$N_2+3H_2\leftrightarrow 2NH_3$ என்ற சமநிலையில் அதிகளவு அமோனியா கிடைப்பது	**அதிக அழுத்தம் குறைந்த வெப்பநிலை**
102	600 k வெப்பநிலையில் நிகழும் பின்வரும் ஒருபடித்தான வாயு சமநிலை வினையில் k_cன் அலகு$4NH_3+5O_2\leftrightarrow 4NO+6H_2O$	**$mol\text{-}dm^{-3}$**
103	ஹேபர்முறையில் பெறப்படும் அதிகபட்ச அமோனியா அளவு _____	**. 37%**
104	ஒரு வாயு நிலையில் நிகழும் ஒருபடித்தான சமநிலையில் Δng மதிப்பு நேர்மதிப்பை பெற்றிருந்தால	**$K_p>K_c$.**
105	தொடுமுறையில் எத்தனை சதவீதம் So_3 பெறப்படுகிறது.	**97%**
106	.தொடுமுறையில்SO_3 தயாரிக்க சாதகமான வெப்பநிலை	**400°c-450°c.**
107	$2H_2O+2CL_2\leftrightarrow 4HCL+O_2$ என்ற வினையில் K_P,K_C தொடர்பு	**$K_P>K_C$.**
108	ஹேபர்முறையில் NH_3 தயாரிக்க சாதகமான வெப்பநிலை	**500°c-550°c.**

109	எஸ்டரை நீர்த்தHCLமுன்னிலையில் நீராற்பகுத்தல் வினையின் வினைவகை	**போலிமுதல்வகை வினை.**
110	.மூலக்கூறு கிளர்வுறுவதற்கு தேவைப்படும் அதிகபட்ச ஆற்றல்	**கிளர்வுறு ஆற்றல்.**
111	அர்ஹீனியஸ் சமன்பாடு	$K=Ae^{-Ea/RT}$
112	அர்ஹீனியஸ் சமன்பாட்டில் 'A'என்பது	**நிகழ்தகவு காரணி**
113	வினைவேகச்சமன்பாட்டில் உள்ள செறிவுகளின் அடுக்குகளின் கூடுதல்	**வினைவகை**
114	அரைவாழ்வுகாலம்	$t_{1/2}= \frac{0.693}{k}$
115	ஒரு வினைபடுமூலக்கூறுகள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட வழிகளில் வினைப்பட்டு வெவ்வேறு வினைபொருள்களைதரும்வினை	**இணை வினைகள**
116	ஒரு வினையில் $E_a=0$ மற்றும் 300k-ல் k =4.2 X 10^5 வினாடி$^{-1}$ எனில்310k-ல் kயின் மதிப்பு	**4.2 X10^5 வினாடி$^{-1}$**
117	.கூழ்மத்துகள்கள் மின்புலத்தினால் இடப்பெயர்ச்சி அடைவது	**மின்முனைக்கவர்ச்சி(அ)காட்டோபோரசிஸ்.**
118	.புகைக்கூழ்மம் கரைசலில் உள்ளவை	**திண்மத்தில்வாயு**
119	டின்டால் வியைவிற்கு உட்படாதது	**உண்மைக்கரைசல்(அ)மெய்க்கரைசல்**
120	டின்டால் விளைவிற்கான காரணம்	**ஒளிச்சிதறல்.**
121	.இயற்பியல் பரப்புக்கவரப்படுதல்___ ன் போது பரப்புக்கவரப்பட்டுள்ள பொருள் வெளியேறுகிறது	**வெப்பநிலை உயரும்.**
122	.கூழ்ம மருந்துகள் எளிதில் உட்கவரப்படக்காரணம்_____	**எளிதில் உட்கவரப்பட்டு பரப்புக்கவரப்படுகிறது.**
123	.பால்மம் எனப்படுவது	**இரண்டும் நீர்மங்கள் கலந்தது.**
124	.கூழ்மங்களை தூய்மைப்படுத்தும் முறை	**டையாலிசிஸ்(கூழ்மபிரிப்பு)**
125	.கூழ்மபிளாட்டினம் முன்னிலையில் H_2O_2 சிதைவடைதல	**ஊக்கவினைவேகமாற்றம்**
126	வானம் நீலநிறமாகக் காணப்படுவதன் காரணம்	**ஒளிசிதறல்**
127	கண்மருந்தாக பயன்படும் சில்வர் கூழ்மம்	**அர்ஜிரால்.**
128	$kclo_3$ சிதைவுறும் வினையில் பயன்படும் வினைவேகமாற்றி	**Mno_2.**
129	பால்மக்கரணி பயன்	**கூழ்மத்தை சிலையாக வைத்திருக்கிறது.**
130	ஹேபர்முறையில் வினை வேகமாற்ற நச்சுப்பொருள	**H_2S.**
131	ஹேபர்முறையில் உயர்த்தியாக பயன்படுவது	**மாலிப்டினம்(Mo)**
132	தொடுமுறையில் வினைவேகமாற்ற நச்சுப்பொருள	**AS_2O_3.**
133	.வயிற்று உபாதைகளுக்கு மருந்தாக பயன்படுவது	**மெக்னீசியாபால்மம**
134	H_2o_2 சிதைவடையும் போது தளர்வு வினைவேகமாற்றி	**கிளிசரின்.**
135	ஒரு கூலூம் மின்னோட்டத்தை ஒரு மின்பகுளிக்கரைசல்கள் வழியே செலுத்தும்போது மின்வாயில்படியும் பொருளின் நிறை	**மின்வேதிச்சமான நிறை.**
136	சோடியம் அசிட்டேட்டை,அசிடிக்அமிலத்துடன் சேர்க்கும் போது அசிடிக்அமிலத்தின் பிரிகை வீதம	**குறைகிறது.**
137	ஆஸ்வால்ட் நீர்த்த விதிக்கு எ.கா	**CH_3COOH,NH_4OH.**
138	10^{-6}M கரைசலின் PHமதிப்பு	**6.**
139	PH=2 எனில் ஹைட்ரஜன் அயனி செறிவு மதிப்பு	**$1x10^{-2}$**
140	0-1N NaoH கரைசல் pH மதிப்பு	**13**
141	சிறிதளவு அமிலம்(அ)காரத்தை சோர்க்கும் போது ஒரு கரைசலில் PH மதிப்பு மாறவில்லை எனில் அந்தக்கரைசல் ___ எனப்படும்.	**தாங்கல்கரைசல**

P.RAJASEKAR (PGT)

142	அமில-கார தரம்பார்த்தலில் பயன்படுத்தப்படும் நிறங்காட்டிகள்	**வலிமைகுறைகரிமஅமிலங்கள்(அ)கரிமகாரங்கள்.**
143	ஆக்சாலிக்அமிலத்தை சோடியம் ஹைட்ராக்ஸைடுடன் தரம் பார்க்கும் போது பயன்படுத்தப்படும். நிறங்காட்டி	**பினாப்தலின்.**
144	ஒரு பாரடே என்பது_____	**96495கூலூம்கள்.**
145	அமோனியம் ஹைட்ராக்சைடை Hcl -யை கொண்டு தரம் பார்க்கும் போது பயன்படும் நிறங்காட்டி	**மெதில் ஆரஞ்சு.**
146	சோடியம் உலோகத்துடன் ஆல்கஹால் வினைபுரிவதன் வினை வீரிய வரிசை	**$3^{\circ} > 2^{\circ} > 1^{\circ}$**
147	அயோடோபார்ம் சோதனைக்கு உட்படும் சேர்மம்	**2-பென்டனோன்.**
148	லூகாஸ் கரணியுடன் வேகமாக வினைபுரியும் சேர்மம் எது?	**2மெத்தில் புரப்பேன்-2-ஆல்(அ)$(CH_3)_3COH$.**
149	பீனாலை ஜிங்க் தூளுடன் காய்ச்சி வடிக்கும்போது கிடைப்பது	**பென்சீன்.**
150	புரோமினேற்றத்திற்கு எளிதாக உட்படும் சேர்மம்	**பீனால்.**
151	எத்திலின் கிளைக்கால் வெளிப்படுத்தும் மாற்றியம்	**இடமாற்றியம் மற்றும் சங்கிலி தொடர்மாற்றியம்.**
152	எத்திலின் டை அமீனை எத்திலீன் கிளைக்காலாக மாற்றுவது	**நைட்ரஸ் அமிலம்.**
153	டெர்லீன் உண்டாக கிளைக்காலுடன் சேர்க்க வேண்டியது எது?	**டெரிதாலிக்அமிலம்.**
154	கிளிசராலிலுள்ள ஈரிணைய ஆல்கஹால் தொகுதிகளின் எண்ணிக்கை	**1(ஒன்று).**
155	டைனமைட்டிலுள்ள வினைதிறனுள்ள பகுதிப்பொருள் எது?.	**நைட்ரோகிளிசரின்.**
156	எத்திலீன் கிளைக்கால் PI_3-உடன் வினைபுரிந்து கொடுப்பது	**$CH_2=CH_2$.**
157	பீனாலின் சிறப்பு மணம்	**கார்பாலிக்அமிலம்.**
158	பென்டான் கரணி என்புத	**$Feso_4+H_2O_2$**
159	கன்னிசாரோ வினைக்கு உட்படும் சேர்மம்	**C_6H_5CHO,HCHO.**
160	ஆஸ்துமா மற்றும் கக்குவான் இருமலுக்கு மருந்தாக பயன்படும் சேர்மம்.	**பென்சைல் பென்சோயேட்.**
161	கிளிசராலை பிஸ்மத் நைட்ரேட் கொண்டு ஆக்சிசனேற்றம் செய்வதால் கிடைப்பது	**மீசோ ஆக்சாலிக்அமிலம்.**
162	பீனாலும்,பார்மால்டிஹைடும் இணைந்து உருவாகும் சேர்மம்	**பேக்கலைட்.**
163	எளிய ஈதருக்கு எ.கா	**C_2H_5-O-C_2H_5.**
164	டைஎத்தில் ஈதரை சிதைப்பதற்கு உகந்த கரணி	**HI.**
165	.ஈதரின் ஆக்சிஜன் அணு	**மந்தத்தன்மையுடையது.**
166	லூயி அமிலக்,காரக்கொள்கைப்படி,ஈதர்கள்	**காரத்தன்மையுடையது.**
167	எத்தில் அயோடைடு,உலர்சில்வர் ஆக்சைடுடன் வினைபுரிந்து உண்டாக்குவது	**டைஎத்தில் ஈதர்.**
168	வில்லியம்சன் தொகுத்தல்வினை ___ வகையைச்சார்ந்தது.	**கருக்கவர்பதிலிட்டுவினை.**
169	.ஈதரை காற்றில் சிலமணிநேரம் விட்டு வைக்கும்போது உண்டாகும் வெடிக்கும் பொருள்	**பெராக்சைடு.**
170	அல்காக்சைடை,அல்கைல் ஹாலைடுடன் வினைப்படுத்தி ஈதரை பெறும் வினை	**வில்லியம்சன் தொகுத்தல்.**
171	.ஈதர்கள் அடர் H_2SO_4 -உடன் கரைந்து தருவது	**ஆக்சோனியம் உப்பு.**
172	ஜெய்சல் முறையில் அல்காக்கி தொகுதிகளை கண்டறியும்,ஈதருடன் வினைபுரியுச்செய்வது?	**HI.**

P.RAJASEKAR (PGT)

173	$C_4H_{10}O$-என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டிற்கு எத்தனை ஆல்கஹால்(ம)ஈதர்கள் மாற்றியம் சாத்தியம்?.	**ஆல்கஹால்கள் =4மற்றும் ஈதர்கள்= 3.**
174	._____ பெட்ரோலியத்திற்கு பதிலாக எரிபொருளாக பயன்படுகிறது.	**டை எத்தில்ஈதர் +எத்தனால் கலவை.**
175	அனிசோல் IUPAC பெயர்	**மீத்தாக்சி பென்சீன்.**
176	பினடோல் IUPAC பெயர்	**ஈத்தாக்சி பென்சீன்.**
177	.ஷிப் கரணி _____உடன் இளஞ்சிவப்பு நிறம் கொடுக்கிறது	**அசிட்டால்டிஹைடு.**
178	கன்னிசாரோ வினைக்கும் உட்படாதசேர்மம்	**அசிட்டால்டிஹைடு.**
179	pd மற்றும் $BaSO_4$ முன்னிலையில் பென்சாயில்குளோரைடு ஹைட்ரஜனேற்றமடைந்து கிடைப்பது எது?	**பென்சால்டிஹைடு.**
180	ஆல்டால் என்பது	**3-ஹைட்ராக்சி பியூட்டனேல்.**
181	அயோடோபார்ம் சோதனைக்கு உட்படாதது எது?	**பென்சோபீனோன்.**
182	பெலிங்கரைசலை ஒடுக்காத சேர்மம் எது?	**பென்சால்டிஹைடு.**
183	சல்போனால்(அமைதிப்படுத்தி) தயாரிக்க உதவுவது எது?	**அசிட்டோன்.**
184	$CH_3COCH_3 \xrightarrow{\text{அடர் } H_2SO_4} X$, 'X' என்பது எது?	**மெசிட்டிலின்.**
185	டாலன்ஸ் வினைபொருளை ஒடுக்கும் அமிலம் எது?	**பார்மிக்அமிலம்.**
186	CH_3-CH_2-COOHமற்றும் CH_3-COO-CH_3-ல் காணப்படும் மாற்றியம்?	**வினைச்செயல்தொகுதிமாற்றியம்.**
187	கிரிக்கனார்டு வினைபொருளினால் தயாரிக்கமுடியாத அமிலம் எது?	**பார்மிக்அமிலம்.**
188	ஒளிசுழற்றும் பண்புடைய சேர்மம் எது?	**CH_3-CH(OH)-COOH.**
189	$CH_3\text{-}CH(OH)\text{-}COOH \xrightarrow[H_2O_2]{Fe^{2+}}$ 'x'	**பைருவிக்அமிலம்($CH_3COCOOH$)**
190	சிறுநீரக கல்போன்று காணப்படும் சேர்மம் எது?	**கால்சியம்ஆக்சலேட்.**
191	எத்திலீன் சயனைடை நீராற்பகுத்தால் கிடைப்பது	**ஆக்சாலிக்அமிலம்.**
192	பார்மிக்அமிலம் கிடைப்பது	**செவ்வெறும்பு.**
193	அசிடிக்அமில சோடியம் உப்பை மின்னாற்பகுக்ககிடைப்பது	**ஈத்தேன்.**
194	வினிகரில் உள்ள அமிலம் எது?	**அசிடிக்அமிலம்.**
195	துணிகளில் ஏற்படும் இரும்பு கறையை நீக்கப்பயன்படும் அமிலம் எது?	**ஆக்சாலிக்அமிலம்.**
196	வினடார்கிரீன் தைலம் என்பது	**மெத்தில் சாலிசிலேட்.**
197	CH_3-CH_2-N=Oமற்றும் CH_3-CH_2-O-N=O அமைப்பில் காணப்படும் மாற்றியம்	**வினை செயல் தொகுதி மாற்றியம்**
198	நைட்ரோ அல்கேனிலுள்ள $-NO_2$ தொகுதியை $-NH_2$ தொகுதியாக மாற்றும் கரணி எது?	**Sn/Hcl.**
199	நைட்ரோ மீத்தேனை Zn/NH_4CL கரைசல் கொண்டு ஒடுக்கினால் கிடைப்பது எது?	**CH_3NHOH.**
200	நைட்ரோமீத்தேன் அசிட்டால்டிஹைடுடன் குறுக்க வினையில் ஈடுபட்டுக்கொடுப்பது எவை?	**1-நைட்ரோ-2-புரப்பனால்.**
201	கசக்கும் பாதாம் பருப்பின் மணமுள்ள சேர்மம் எது?	**நைட்ரோ பென்சீன்**
202	பென்சீனை நைட்ரோ ஏற்றம் செய்யும் எலக்ட்ரான் கவர் கரணி	**நைட்ரோனியம் அயனி ($-NO_2^+$**
203	அமீன்களின் காரப்பண்பிற்கு காரணம் யாது?	**நைட்ரஜனினுள்ள தனி இரட்டை லெக்ட்ரான்.**

P.RAJASEKAR (PGT)

204	கார்பைல்மீன் வினையில் ஈடுபடும் கரிமச்சேர்மம் எது?	**(ஓரிணைய அமீன்)CH_3-CH_2-NH_2.**
205	ஓரிணைய அமீன் செயல்படும் விதம்	**லூயிகாரம்.**
206	அனிலினை $K_2cr_2o_7/H_2so_4$ கொண்டு ஆக்சிசனேற்றம் செய்யக்கிடைப்பது எது?	**P- பென்சோகுயினோன**
207	$C_6H_5NH_2 \xrightarrow[Hcl]{NaNo_2}$ 'x' –'x' என்பது	**$C_6H_5N_2CL$.**
208	டையசோ ஆக்க வினையில் ஈடுபடாதது எது?	**பென்சைல் அமீன்.**
209	அனிலின்,எத்திலமீன் வினைபுரியும் போது வேறுபடும் சேர்மக்கரணி எது?	**நைட்ரஸ் அமிலம்.**
210	பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடை நீருடன் கொதிக்க வைக்க கிடைப்பது	**பீனால்.**
211	CCl_3-NO_2 பயன்பாடு ____ .	**மண்நுண்ணுயிரிகொல்லி.**
212	சல்பா மருந்து தயாரிக்கப்பயன்படுவது எது?	**அனிலின்.**
213	பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடை குளோரோ பென்சீனாக மாற்றும் வினை எது?	**1)சான்ட்மேயர் வினை 2)கரட்டர்மேன் வினை.**
214	மிர்பேன் எண்ணெய் என்பது ____.	**நைட்ரோ பென்சீன்.**
215	நைட்ரோ,அசிநைட்ரோ இயங்குச்சமநிலையை காட்டும் சேர்மம் எது?	**நைட்ரோ மீத்தேன்.**
216	.ஹரப்மன் ஒடுக்க வினைக்கு உட்படாதது எது?	**மெத்தனமைடு.**
217	ஒற்றைச்சர்க்கரைக்கு எ.கா	**குளுக்கோஸ்,பிரக்டோஸ்.**
218	ஒடுக்கும் சர்க்கரை எ.கா	**குளுக்கோஸ்,பிரக்டோஸ்.**
219	சுக்ரோசில் குளுகோஸ்ம்,பிரக்டோசும் பிணைக்கப்பட்டிருப்பது____.	**C_1 - C2.**
220	சுக்ரோசின் எதிர்சுழற்சி மாற்றம் என்பது	**சுக்ரோஸ் குளுகோஸ்,பிரக்டோஸாகசிதைதல்.**
221	.குளுகோஸ்+ அசிடிக்கீரிலி உலர்சோடியம் அசிட்டேட் → = ------------	**பெண்டா அசிட்டேட்டு.**
222	சீர்மையற்ற கார்பனை கொண்டிராத அமினோ அமிலம்	**கிளைசின்.**
223	புரதங்களின் கட்டுமானப்பொருள்	**∝-அமினோ அமிலம்.**
224	அமினோ அமிலத்திற்கு பொருத்தமில்லாதது	**NaoHகரைசலில் கரையாத தன்மை.**
225	ஒருபெப்டைடல் இல்லாதது	**இரண்டுபெப்பைடு அலகுகள்.**
226	.புரதங்கள் நீராற்பகுப்பினால் இறுதியாக வினைவது	**ஆல்பா - அமினோஅமிலம்.**
227	செல்சுவரின் முக்கிய வேதிப்பொருள்	**செல்லுலேரஸ்.**
228	சார்பிட்டால்,மானிட்டால் இரண்டும்	**எபிமர்கள்.**
229	D(+) குளுகோஸ்,D(-)பிரக்டோஸ் சம அளவில் உள்ள கலவை	**எதிர்சுழற்சி சர்க்கரை.**
230	.ஸ்டார்ச்சு $\xrightarrow[250^\circ c]{200^\circ c}$ = X எனில் ' X' என்பது ---------	**டெக்ஸ்டிரின்.**
231	.இரத்தம் உறைதலில் முக்கிய பங்கு வகிப்பது	**செபாலின்.**
232	.புரதங்கள் என்பவை	**பாலிபெப்டைடுகள்.**
233	தயிர் என்பவை	**களி(நீர்மத்தில் திண்மம்)**
234	டிகான் முறையில் குளோரின் தயாரித்தலில் வினைவேகமாற்றி	**$cucl_2$**

P.RAJASEKAR (PGT)

235	W/O வகை பால்மத்தை நிலைப்படுத்தும் பால்மக்கரணி	விளக்குகரி.
236	O/w வகை பால்மத்தில் பால்மக்கரணி	புரோட்டீன்கள்.
237		
238	ஒருவினையின் Ea=0 மற்றும் 300k-ல் $k=4.2*10^5$எனில் 310 k- ல் kமதிப்பு	**$4.2x10^5 sec^{-1}$**
239	முதல்வகை வினையின் அரைவாழ்வு நேரம் 100நிமிடங்கள் எனில் அதன் வினைவேகமாறிலி	**$6.93x10^{-3min-1}$**
240	$2H_2O_{(9)}+2CL_{2(9)}\leftrightarrow 4HCL_{(9)}+O_{2(9)}$ என்ற வினையில் KP,KCதொடர்பு.	**$K_P>K_C$.**
241	N_2மற்றும் H_2 ஆகியவற்றிலிருந்து NH_3தொகுக்கப்படும் வினையின் K_P அலகு	வளி$^{-2}$
242	SO_3 தயாரிப்பில் பயன்படும் வினைவேகமாற்றி	**V_2O_5.**
243	ஹேபர் முறையிலNH_3 தயாரிப்பில் பயன்படும் வினைவேகமாற்றி	இரும்பு**(Fe).**
244	ஒரு வெப்ப இயந்திரம் 127˚c மற்றும்27˚c வெப்பநிலைகளுக்கு இடையே இயங்கிக் கொண்டிருக்கும் போது அதன் அதிகபட்ச திறன்	**25%**
245	100˚வெப்பநிலையில் நீர் ஆவியாதலின் என்ட்ரோபிமாற்றத்தை கணக்கிடுக.(நீரின் மோலார் ஆவியாதல் என்தால்பி மதிப்பு $40850Jmol^{-1}$)	**$109.52Jmol^{-1k-1}$.**
246	கட்டிலா ஆற்றல்(G)கட்டிலா ஆற்றல(ΔG)ஆகியவை _____ஐ சார்ந்ததாகும்	அமைப்பை மட்டும்
247	என்சோபி(S)மற்றும் என்சோபி மாற்றம்(ΔS)ஆகியவை	நிலைச்சார்புகள்.
248	$_{79}AU^{198}$உட்கருவின் அரைவாழ்வுகாலம் 150 நாட்கள்,அதன் சராசரி வாழ்வுகாலம	216நாட்கள்.
249	.பாரா காந்தத்தன்மையின் அலகு	**BM.**
250	ஆழ்கடலில் நீந்துபவர்கள் பயன்படுத்தும் கலவை	**$He-O_2$**கலவை.

P.RAJASEKAR (PGT)