வேதியியல் **குறுந்தேர்வு - 1** **நேரம் : 45 நி**

வகுப்பு : 11 **அலகு -1** **மதிப்பெண் : 25**

அ) **குறுவினா** **3 x 2 = 6**

1) ஒரு மோல் வரையறு ?

2) ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் வரையறு ?

3) கிராம் சமான நிறை என்றால் என்ன ?

ஆ) சிறுவினா **3 x 3 = 9**

4) ஆக்ஸிஜனேற்றம் , ஒடுக்கம் - வேறுபடுத்துக ?

5) வினைக்கட்டுபாட்டு காரணி என்றால் என்ன ?

6) சுக்ரோஸின் ஒப்பு மூலக்கூறு நிறையை கணக்கிடு ?

இ) விரிவான விடையளி **2 x 5 =10**

7) ஒரு சேர்மத்தின் சதவீத இயைபு முறையே 54.55 % கார்பன் , 9.09% ஹைட்ரஜன் மற்றும் 36.36 % ஆக்ஸிஜன் எனில் அச்சேர்மத்தின் எளியவிகித வாய்ப்பாட்டை கணக்கிடு ? (5)

8) i) பின்வரும் அயனிகளில் சல்பரின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்ணை கணக்கிடு ? (3)

$S_2O_3^{2-}$, SO_3^{2-} , $S_2O_6^{2-}$

ii) ஆக்ஸிஜனின் வேறுபட்ட ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்களை உதாரணம் கொண்டு குறிப்பு வரைக ? (2)

வேதியியல் **குறுந்தேர்வு - 2** **நேரம் : 45 நி**

வகுப்பு : 11 **அலகு -1** **மதிப்பெண் : 25**

அ) **குறுவினா** **3 x 2 = 6**

1) அமில நீக்கிக்கு உதாரணம் கொடு ?

2) அவகேட்ரோ எண் வரையறு ?

3) உலோகத்தின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்ணை கணக்கிடு

$KMnO_4$, $K_2Cr_2O_7$, OsO_4 , $[Ni(CO)_4]$

ஆ) சிறுவினா **3 x 3 = 9**

4) விகித சிதைவு வினை , சிதைவடையும் வினை- வேறுபடுத்துக

5) சயனைடு உட்கொண்டவர் விரைவாக மரணமடைகிறார் ஏன் ?

6) அணு நிறை , மூலக்கூறு நிறை - வேறுபடுத்துக ?

இ) விரிவான விடையளி **2 x 5 =10**

7) ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் முறையில் பின்வரும் வினைகளைச் சமன் செய்க

I) $K_2Cr_2O_7 + KI + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + I_2 + H_2O$

ii) $KMnO_4 + Na_2SO_3 \rightarrow MnO_2 + Na_2SO_4 + KOH$

iii) $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$

iv) $KMnO_4 + H_2C_2O_4 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + CO_2 + H_2O$

8) அயனி எலக்ட்ரான் முறையில் பின்வரும் வினைகளைச் சமன் செய்க.

i) $KMnO_4 + SnCl_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + SnCl_4 + H_2O + KCl$

ii) $C_2O_4^{2-} + Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cr^{3+} + CO_2$ (அமில ஊடகத்தில்)

iii) $Na_2S_2O_3 + I_2 \rightarrow Na_2S_4O_6 + NaI$ (அமில ஊடகத்தில்)

iv) $Zn + NO_3 \rightarrow Zn^{2+} + NO$

P.Kumaresan.valli . M.Sc.,B.Ed., P.G asst. In Chemistry , TNMM GHSS-KILKUVALAIVEDU , 604404 , Tiruvannamalai DT

http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html

www.Padasalai.Net www.TrbTnps.com

வேதியியல் குறுந்தேர்வு – 3 நேரம் : 45 நி

வகுப்பு : 11 அலகு -2 மதிப்பெண் : 25

அ) **குறுவினா** **3 x 2 = 6**

1) அணு எண் 24 மற்றும் 29 ஆகிய தனிமத்தின் சரியான எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக ?

2) பௌலியின் தவிர்க்கை தத்துவம் யாது ?

3) ரூதர்ஃபோர்ட் அணு மாதிரியின் இரண்டு குறைபாட்டை கூறு?

ஆ) சிறுவினா **3 x 3 = 9**

4) ஹெய்சன்பெர்க்கின் நிச்சயமற்ற கோட்பாடு - வரையறு ?

5) ஆல்பா தத்துவம் பற்றி குறிப்பு வரைக ?

6) கோண உந்தக் குவாண்டம் எண் பற்றி குறிப்பு வரைக ?

இ) விரிவான விடையளி **2 x 5 =10**

7) டி- பிராக்ளே சமன்பாட்டை வருவி ? (அல்லது)

போர் அணுக்கோட்பாட்டின் முக்கிய கருது கோள்களை எழுதுக

8) i) சீமன் மற்றும் ஸ்டார்க் விளைவு - என்றால் என்ன ? (2)

ii) P - ஆர்பிட்டால் அமைப்பு பற்றி குறிப்பு வரைக (3)

வேதியியல் குறுந்தேர்வு – 4 நேரம் : 45 நி

வகுப்பு : 11 அலகு -2 மதிப்பெண் : 25

அ) **குறுவினா** **3 x 2 = 6**

1) முதல் ஐந்து கூடுகளில் இடம்பெறும் அதிகபட்ச எலக்ட்ரான் எண்ணிக்கை முறையே ?

2) d மற்றும் f ஆர்பிட்டாலின் காந்த குவாண்டம் எண்களை எழுதுக ?

3) தற்சுயற்சி குவாண்டம் எண் பற்றி குறிப்பு வரைக ?

ஆ) சிறுவினா **3 x 3 = 9**

4) போர் அணு மாதிரியின் வரம்புகளை எழுதுக ?

5) முதன்மை குவாண்டம் எண் பற்றி குறிப்பு வரைக ?

6) f - ஆர்பிட்டாலின் ஏழு அச்சு ஆற்றல் நிலைகளை எழுதுக ?

இ) விரிவான விடையளி **2 x 5 =10**

7) ஹைட்ரஜன் அணுவிற்கான ஆரப் பங்கிட்டுச் சார்பை விளக்குக ?

8) ஸ்ரோடிங்கர் அலைச் சமன்பாட்டை வருவி ? (அல்லது)

d - ஆர்பிட்டாலின் அமைப்பை விளக்குக ?

P.Kumaresan.valli . M.Sc.,B.Ed., P.G asst. In Chemistry , TNMM GHSS-KILKUVALAIVEDU , 604404 , Tiruvannamalai DT

http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html

வேதியியல்	குறுந்தேர்வு – 5	நேரம் : 45 நி
வகுப்பு : 11	அலகு -3	மதிப்பெண் : 25

அ) **குறுவினா** 3 x 2 = 6

1) செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை என்றால் என்ன ?
2) எலக்ட்ரான் நாட்டம் என்றால் என்ன ?
3) அயனியாக்கும் ஆற்றல் என்றால் என்ன ?

ஆ) சிறுவினா 3 x 3 = 9

4) திரைமறைப்பு விளைவு என்றால் என்ன ?
5) மூலை விட்ட தொடர்பு பற்றி குறிப்பு வரைக ?
6) நவீன ஆவர்தன விதி என்றால் என்ன ?

இ) விரிவான விடையளி 2 x 5 =10

7) வரிசை மற்றும் தொகுதியில் அயனியாக்கும் ஆற்றல் மற்றும் எலக்ட்ரான் நாட்டம் மாறுபடும் விதம் பற்றி குறிப்பு வரைக ?

8) i) அயனியாக்கும் ஆற்றலை பாதிக்கும் காரணிகள் யாவை ? (3)
ii) காப்பர் தனிமத்தின் 4S எலக்ட்ரானுக்கான செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமையை கணக்கிடுக? (2)

வேதியியல்	குறுந்தேர்வு – 6	நேரம் : 45 நி
வகுப்பு : 11	அலகு -3	மதிப்பெண் : 25

அ) **குறுவினா** 3 x 2 = 6

1) டாபரீனரின் மும்மை தொகுதி விதிக்கு உதாரனம் ?
2) ஆவர்தன விதி - வரையறு ?
3) லாந்தனைடு மற்றும் ஆக்டினைடின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக ?

ஆ) சிறுவினா 3 x 3 = 9

4) நியூலண்ட் எண்ம விதி பற்றி குறிப்பு வரைக ?
5) ஐசோ எலக்ட்ரானிக் அயனிகள் என்றால் என்ன ? உதாரணம்
6) $3d^1$ எலக்ட்ரானுக்கான செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமையை கணக்கிடுக? ?

இ) விரிவான விடையளி 2 x 5 =10

7) பாலிங் முறை மூலம் அயனி ஆரங்களை எவ்வாறு கணக்கிடுவாய் ? (அல்லது)
, எலக்ட்ரான் கவர்தன்மைக்கான பாலிங் முறையின் அடிப்படையை சுருக்கமாக தரவும் ?

8) எலக்ட்ரான் நாட்டத்தை பாதிக்கும் காரணிகளை விளக்குக ?
(அல்லது)
ஆவர்தன விதி பற்றிய மோஸ்லே ஆய்வை விளக்குக ?

P.Kumaresan.valli . M.Sc.,B.Ed., P.G asst. In Chemistry , TNMM GHSS-KILKUVALAIVEDU , 604404 , Tiruvannamalai DT

http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html