

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 ?

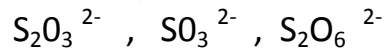
ஆ) சிறுவினா 3 x 3 = 9

- 4) ஆக்ஸிஜனேற்றம் , ஒடுக்கம் - வேறுபடுத்துக ?
- 5) வினைக்கட்டுப்பாட்டு 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)



- 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

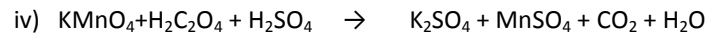
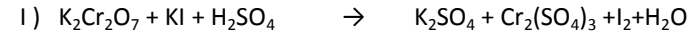
- 1) அமில நீக்கிக்கு உதாரணம் கொடு ?
- 2) அவகேட்ரோ எண் வரையறு ?
- 3) உலோகத்தின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்ணை கணக்கிடு $KMnO_4, K_2Cr_2O_7, OsO_4, [Ni(CO)_4]$

ஆ) சிறுவினா 3 x 3 = 9

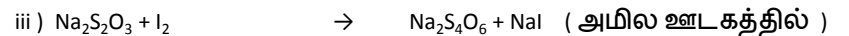
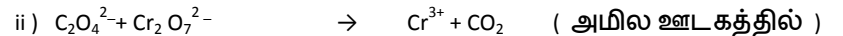
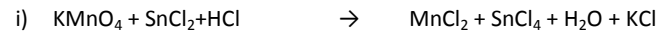
- 4) விகித சிதைவு வினை , சிதைவடையும் வினை- வேறுபடுத்துக
- 5) சயனைடு உட்கொண்டவர் விரைவாக மரணமடைகிறார் ஏன் ?
- 6) அணு நிறை , மூலக்கூறு நிறை - வேறுபடுத்துக ?

இ) விரிவான விடையளி 2 x 5 =10

- 7) ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் முறையில் பின்வரும் வினைகளைச் சமன் செய்க



- 8) அயனி எலக்ட்ரான் முறையில் பின்வரும் வினைகளைச் சமன் செய்க.



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) பெளலியின் 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 அச்ச 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 ?

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) டாப்ரீனரின் மும்மை தொகுதி விதிக்கு உதாரணம் ?
- 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 ?