

தன்னம்பிக்கை!

விடாமுயற்சி!!

வெற்றி!!!

+2 வேதியியல் 5 மதிப்பெண் முக்கிய வினாக்கள்

பாடம் -1 (வினா எண் - 52)

1. O₂ மூலக்கூறு உருவாவதை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கையின்படி விளக்குக
2. N₂ மூலக்கூறு உருவாவதை மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கையின்படி விளக்குக
3. மூலக்கூறு ஆர்பிட்டால் கொள்கையின் கோட்பாடுகள் பற்றி விளக்குக.
4. டி ப்ராக்ளே சமன்பாட்டை வருவி.
5. டேவிசன் மற்றும் ஜெர்மரின் சோதனையை விளக்குக.
6. 10 g நிறை கொண்ட இயங்கும் தோட்டா ஒன்றின் நிலையின் நிலையில்லா தன்மை 10⁻⁵ எனில் அதன் திசைவேகத்தில் உள்ள நிலையில்லா தன்மையை கணக்கிடுக.
7. 0.1 மி.கி நிறை கொண்ட நகரும் பொருள் ஒன்றின் அலை நீளம் 3.310 x 10⁻²⁹ மீ எனில் அதன் இயக்க ஆற்றலை கணக்கிடுக . (h = 6.626 x 10⁻³⁴ J.s)

பாடம் -4 (வினா எண் - 53)

1. தங்கம் அதன் முக்கிய தாதுவில் இருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்க படுகிறது ?
2. சில்வர் அதன் முக்கிய தாதுவில் இருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்க படுகிறது ?
3. துத்தநாகம் அதன் முக்கிய தாதுவில் இருந்து எவ்வாறு பிரித்தெடுக்க படுகிறது ?
4. அலுமினா வெப்ப ஒடுக்க முறைபடி குரோமியம் எவ்வாறு பெறப்படுகிறது ?
5. குரோம் அயர்ன் தாதுவில் இருந்து பொட்டாசியம் டை குரோமட் எவ்வாறு பெறப்படுகிறது .?

பாடம்- 5 (வினா எண் - 54)

1. லாந்தனைடுகள் மற்றும் ஆக்டினைடுகள் ஆகியவற்றிற்கு இடையேயான ஒற்றுமை மற்றும் வேற்றுமைகளை எழுதுக .
2. மோனசைட் மண்ணில் இருந்து லாந்தனைடுகள் எவ்வாறு பிரித்தெடுக்க படுகிறது ?
3. லாந்தனைடு குறுக்கத்தின் விளைவுகள் பற்றி எழுதுக .
4. லாந்தனைடுகள் மற்றும் ஆக்டினைடுகளின் பயன்கள் பற்றி எழுதுக.

பாடம் - 6 (வினா எண் - 55)

1. வெர்னர் கோட்பாடுகள் பற்றி விவரி .
2. [FeF₆]⁴⁻ எவ்வாறு Fe(CN)₆⁴⁻ லிருந்து வேறுபடுகிறது?
3. அணைவு மாற்றியம் மற்றும் அயனியாதல் மாற்றியங்களை விளக்கி ஒவ்வொரு எடுத்துகாட்டு தருக .
4. இணைதிறன் பிணைப்பு (VB) கொள்கையை பயன்படுத்தி [Ni(CN)₄]²⁻ டையாகாந்தத் தன்மை கொண்டது. (Ni(NH₃)₄)²⁺ பேராகாந்தத் தன்மை கொண்டது என்பதை விளக்குக

5. $K_4 [Fe(CN)_6]$ அணைவுச் சேர்மத்திற்கு 1) IUPAC பெயர் 2) மைய உலோக அயனி
3) அணைவுச் சேர்மத்தின் வடிவ அமைப்பு 4) ஈனிகள் 5) அணைவு எண் ஆகியவற்றை எழுதுக
6. $K_4 [Cu(CN)_6]$ அணைவுச் சேர்மத்திற்கு 1) IUPAC பெயர் 2) மைய உலோக அயனி
3) அணைவுச் சேர்மத்தின் வடிவ அமைப்பு 4) ஈனிகள் 5) அணைவு எண் ஆகியவற்றை எழுதுக
7. $K_4 [Fe(CN)_6]$, $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ அணைவுச் சேர்மத்திற்கு 1) IUPAC பெயர் 2) மைய உலோக அயனி
3) அணைவுச் சேர்மத்தின் வடிவ அமைப்பு 4) ஈனிகள் 5) அணைவு எண் ஆகியவற்றை எழுதுக
8. சுற்றுச்சூழல் வேதியியலில் குளோரோபில்லின் முக்கியத்துவம் யாது? அதன் செயல்பாடுகளை விவரி
9. $[Co(NH_3)_6]Cl_3$ என்ற அணைவுச் சேர்மத்திற்கு பின்வருவனவற்றை குறிப்பிடுக. 1) IUPAC பெயர்
2) மைய உலோக அயனி 3) அணைவுச் சேர்மத்தின் வடிவ அமைப்பு 4) ஈனிகள் 5) அணைவு எண் ஆகியவற்றை எழுதுக
10. $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ என்ற அணைவுச் சேர்மத்திற்கு பின்வருவனவற்றை குறிப்பிடுக. கு 1) IUPAC பெயர்
2) மைய உலோக அயனி 3) அணைவுச் சேர்மத்தின் வடிவ அமைப்பு 4) ஈனிகள் 5) அணைவு அயனி பெற்றுள்ள மின்கமை ஆகியவற்றை எழுதுக

பாடம் - 9 (வினா எண் - 56)

1. வெப்ப இயக்கவியல் இரண்டாம் விதி பல்வேறு கூறுகளை எழுதுக
2. என்ட்ரோபின் சிறப்புகளை எழுதுக .
3. கட்டிலா ஆற்றல் G -ன் சிறப்புகளை எழுதுக
4. டிரவுட்டன் விதி வரையறு . இவ்விதியில் இருந்து விலகல் அடைந்துள்ள சேர்மங்களை குறிப்பிடுக .

பாடம் - 10 (வினா எண் - 57)

1. PCL_5 சிதைவுறும் வினைக்கு KC மற்றும் KP மாறிலி கணக்கிடும் சோதனை முறைகளை விளக்குக .
2. $KP=KC(RT)$ ng என்ற சமன்பாட்டை பொதுவன ஒரு வேதிசமநிலை வினைக்கு வருவி .
3. சமநிலை மாறிகள் KP மற்றும் KC க்கும் உள்ள தொடர்பினை வருவி.
4. HI சிதைவுறும் வினைக்கு KC மற்றும் KP மாறிலி கணக்கிடும் சோதனை முறைகளை விளக்குக .
5. ஹேபர் முறையில் அம்மோனியா தயாரித்தலை லீ சார்ட்லியர் தத்துவத்தின் மூலம் விளக்குக.
6. தொடு முறையில் SO_3 தயாரித்தலை லீ சார்ட்லியர் தத்துவத்தின் மூலம் அதிக அளவு SO_3 பெறுதலை விளக்குக.

பாடம் - 11 (வினா எண் - 58)

1. முதல் வகை வினைக்கான வினைவேக சமன்பாட்டை வருவி .
2. வினை வகைக்கான சிறப்பு இயல்புகளை எழுதுக .

3. மெத்தில் அசிட்டேட்டை அமிலத்தின் முன்னிலையில் நீராற்பகுத்தல் வினையின் வினைவேக மாறிலியை நிர்ணயிக்கும் முறைகளை எழுதுக .
4. எளிய வினைக்கும் சிக்கலான வினைக்கும் உள்ள வேறுபாடுகளை எழுதுக .

பாடம் - 14 (வினா எண் - 59)

1. மின்கல அறிவியல் காணும் சொற்றொடர்களை பற்றி குறிப்பு எழுதுக .
2. திட்ட ஹைட்ரஜன் மின்வாய் (SHE) எவ்வாறு அமைக்கப்படுகிறது ? அது செயல்படும் விதத்தை விவரி .
3. நெர்ன்ஸ்ட் சமன்பாட்டை வருவி .
4. EMF கணக்கிடும் கணக்குகள் .

பாடம் - 17 (வினா எண் - 60)

1. ஈதர் (அலிபாடிக் ஈதர்) தயாரிக்கும் முறைகளை எழுதுக .
2. அனிசோல் (அரோமேட்டிக் ஈதர்) தயாரிக்கும் முறைகளை எழுதுக.
3. அரோமேட்டிக் , அலிபாடிக் ஈதர்களுக்கு இடையேயான வேறுபாடுகளை தருக .
(அல்லது)

அனிசோலுக்கும் டை எத்தில் ஈதருக்கும் இடையேயான வேறுபாடுகளை தருக

4. ஈதரின் வேதிவினைகளை எழுதுக .
5. ஈதர்கள் எவ்வாறு HI யடன் வினைபுரிகின்றன? அவ்வினையின் முக்கியத்துவத்தை தருக
6. கீழ்க்கண்ட கரணிகளுடன் டை எத்தில் ஈதர் எவ்வாறு வினைபுரிகிறது ?
1) O₂ அதிக நேரத் தொடர்பு 2) நீர்த்த H₂SO₄ 3) PCl₅

பாடம் - 18 (வினா எண் - 61)

1. அசிட்டால்டிஹைடில் காணப்படும் ஆல்டால் குறுக்க வினையின் வினை வழிமுறையை விளக்குக .

2. கான்னிசரோ வினையின் வினை வழிமுறையை எழுதுக .
3. ஆல்டால் வினையின் வினை வழிமுறையை எழுதுக .
4. கிளெய்சன் அல்லது கிளெய்சன் ஸ்கிமிட் வினையின் வழிமுறையை எழுதுக
5. பெயர் வினைகள் மற்றும் வினை வழிமுறை அனைத்தும்

பாடம் - 19 (வினா எண் - 62)

1. லாக்டிக் அமிலம் எவ்வாறு பெருமளவில் தயாரிக்கப்படுகிறது? இவ்வமிலம் எவ்வாறு வளைய டை எஸ்டராக மாற்றப்படுகிறது?
2. பார்மிக் அமிலத்தின் ஒருக்கும் பண்பினை விவரி
3. பின்வருவனவற்றிலிருந்து பென்சோயிக் அமிலம் எவ்வாறு பெறப்படுகிறது?
1. C₆H₅CH₂CH₃ 2. பினைல் சயனைடு 3. கார்பன் டை ஆக்சைடு
4. பார்மிக் அமிலத்திற்கும், அசிட்டிக் அமிலத்திற்கும் உள்ள வேறுபாடு யாது?
5. கீழ்க்கண்ட மாற்றங்கள் எவ்வாறு நிகழ்கின்றன ?
1. லாக்டிக் அமிலம் → லாக்டைடு 2. சக்சினிக் அமிலம் → சக்சினிமைடு

- 3) சாலிசிலிக் அமிலம் → ஆஸ்பிரின் 4. பென்சாயிக் அமிலம் → பென்சைல் ஆல்கஹால்
6. சோடியம் பார்மேட்டிலிருந்து ஆக்சாலிக் அமிலம் எவ்வாறு பெருமளவில் தயாரிக்கப்படுகிறது?
7. கார்பாக்சிலிக் அமிலம் ஆல்கஹாலுடன் வினைபுரியும் எஸ்டராக்குதல் வினையின் வழிமுறையைக் கூறுக.
8. கீழ்க்கண்ட வினைகளை விளக்குக
1. ஆக்சாலிக் அமிலத்துடன் NH_3 2. பென்சாயிக் அமிலத்துடன்; PCl_5
9. கோல்ப் வினையின் வினை வழிமுறையை விளக்குக
10. லாக்டிக் அமிலம் பின்வருவனவற்றுடன் புரியும் வினை யாது?
1. நீர்த்த H_2SO_4 2) PCl_5 உடன் வினைபடும் போது 3) அமிலம் கலந்த KMnO_4 உடன் ஆக்ஸிஜனேற்றம் செயதல்
11. கீழ்க்காணும் சேர்மங்களுடன் அசிட்டமைடன் வினையை எழுதுக
1. P_2O_5 2. $\text{Br}_2 / \text{NaOH}$ 3. அமில நீராற்பகுத்தல்

பாடம் - 22 (வினா எண் - 63)

1. ராக்கெட் உந்திகள் (சிறப்பியல்புகள்) பற்றி குறிப்பு எழுதுக .
2. பியூனா - S மற்றும் நைலான் 66 ஆகியவை எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது ?
3. சாயத்தின் சிறப்பியல்புகள் பற்றி எழுதுக .
4. சாயத்தின் நிறம் மற்றும் அமைப்பு பற்றி எழுதுக .
5. மயக்க மருந்து பற்றி குறிப்பு எழுதுக
6. நிறம் தோற்றுவிப்பான் மற்றும் நிறம் உயர்த்திகள் என்றால் என்ன? ஒவ்வொன்றுக்கும் இரண்டு உதாரணங்கள் கொடுக்கவும்

இந்த 5 மதிப்பெண் வினாக்கள் அனைத்தும் அரசு பொது தேர்வில் அதிகமாக இடம் பெற்றவை . அரசு பொது தேர்வு வினா எண் வரியாக தொகுத்து அளிக்கப்பட்டுள்ளது . மாணவர்கள் தேர்வுக்கு தயார் செய்ய மிகவும் பயனுள்ளதாய் இருக்கும் . அனைத்து மாணவர்களும் தேர்வில் அதிக மதிப்பெண்கள் பெற வாழ்த்துக்கள்.....

தொகுத்தவர் :-

V. தங்கதுரை, M.Sc ,B.Ed.

வேதியியல் ஆசிரியர்,

CELL NO - 88072-27787,

சேலம் - 63 60 30.

*** விடா முயற்சியே வெற்றியை தரும்***