

திருமு.நி. அரசு மேல்நிலைப்பள்ளி - கீழ்க்குவளைவேடு

திருவண்ணாமலை மாவட்டம்

மேல்நிலை முதலாம் ஆண்டு - வேதியியல்

தொகுதி -2 (8,9,10)

முக்கிய குறு மற்றும் சிறு வினாக்கள் தொகுப்பு

- 1) நிறைத்தாக்க விதியைக் கூறு ?
- 2) லீ- சாட்லியர் தத்துவம் - வரையறு ?
- 3) சமநிலை செறிவு - வரையறு ?
- 4) முன்னோக்கு வினை , பின்னோக்கு வினை வேறுபடுத்துக ?
- 5) வாண்ட்ஹாப் சமன்பாட்டை எழுதுக ?
- 6) வினைக்குணகம் - Q வரையறு ?
- 7) வினைவேக மாறிலியின் பயன்கள் யாவை ?
- 8) வினைவேகம் - வரையறு ?
- 9) K_c மற்றும் K_p - யை தொடர்புடைய சமன்பாட்டை எழுதுக ?
- 10) சமநிலை வினையில் அழுத்தம் மற்றும் வெப்பத்தின் தாக்கம் என்னவாகும் ?
- 11) ஹென்றி விதி - வரையறு ?
- 12) மோலாலிட்டி - வரையறு ?
- 13) மோலாரிட்டி - வரையறு ?
- 14) நார்மாலிட்டி - வரையறு ?
- 15) ஐசோடானிக் கரைசல் என்றால் என்ன ?
- 16) சவ்வூடு பரவல் , எதிர் சவ்வூடு பரவல் வேறுபடுத்துக ?
- 17) கரைசலில் அழுத்தத்தின் விளைவு யாது ?
- 18) வாண்ட்ஹாப் காரணி - வரையறு ?
- 19) மோல் பின்னம் - வரையறு ?
- 20) மொலால் கொதிநிலைப் புள்ளி (K_b) என்றால் என்ன ?
- 21) ரெளலட் விதி - வரையறு ?
- 22) ஹென்றி விதியின் குறைபாடுகள் யாவை ?
- 23) பார்மாலிட்டி , நார்மாலிட்டி - வேறுபடுத்துக ?
- 24) கரைசல்களின் வகைகள் யாவை ? உதாரணம் கொடு ?
- 25) திட்ட கரைசலின் சிறப்புகள் யாவை ?

- 26) எட்டு எலக்ட்ரான் விதி - வரையறு ?
- 27) NO_3^- , SO_4^{2-} , O_3 ஆகியவற்றின் லூயிஸ் புள்ளி எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக ?
- 28) வேதிப்பிணைப்பின் வகைகள் யாவை ?
- 29) சகபிணைப்பு - வரையறு ? உதாரணம் தருக ?
- 30) நீர் மற்றும் நைட்ரிக் அமிலம் ஆகியவற்றின் லூயிஸ் புள்ளி எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக ?
- 31) N_2O_5 மற்றும் பாஸ்பாரிக் அமிலத்திற்குரிய லூயிஸ் புள்ளி எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக ?
- 32) அயனிபிணைப்பு என்றால் என்ன ? உதாரணம் கொடு ?
- 33) ஈதல் சகப்பிணைப்பு என்றால் என்ன ? உதாரணம் தருக ?
- 34) பிணைப்பு தரம் - வரையறு ?
- 35) பிணைப்பு எந்தால்பி - வரையறு ? அலகு ?
- 36) CO_3^{2-} - உடனியைவு அமைப்பை எழுதுக ?
- 37) ஒரு டிபை - வரையறு ?
- 38) இருமுனைத் திருப்புத்திறன் - வரையறு ?
- 39) எலக்ட்ரான் கவர்திறன் மதிப்பு கொண்டு பிணைப்பின் தன்மையை எவ்வாறு கண்டறிவாய் ?
- 40) பேஜான் விதி பற்றி சிறுக்குறிப்பு எழுதுக ?
- 41) VSPER கொள்கையின் அடிப்படை கருத்து யாது ?
- 42) VSPER கொள்கையின் மூலம் SF_4 , SF_6 , XeO_2 அமைப்பை எழுதுக
- 43) VSPER கொள்கையின் மூலம் I_3^- , ClF_3 , TeF_5 அமைப்பை எழுதுக
- 44) இணைதிறன் பிணைப்பு கொள்கையின் சிறப்பை தருக ?
- 45) H_2 - மூலக்கூறு உருவாதலை விளக்குக ?
- 46) இனக்கலப்பு என்றால் என்ன ?
- 47) உலோகப்பிணைப்பு பற்றி குறிப்பு வரைக ?
- 48) சி்க்மா , பை பிணைப்பை வேறுபடுத்துக ?
- 49) இணைதிறன் பிணைப்பு கொள்கையின் வரம்புகள் யாவை ?
- 50) ஹீலியம் மூலக்கூறு ஏன் உருவாகவில்லை ?
