

MAXIMUM PROBABILITY QUESTIONS LIST FROM CHEMISTRY FOR SSC MARCH 2017

Name of the lesson	AS-1 (Differences)	AS-1 (Understanding/Explanations/....)
2. రసాయన చర్యలు మరియు సమీకరణాలు	1. రసాయన వియోగ చర్య , స్థానభ్రంశ చర్య ల మధ్య భేదాలు 2. రసాయన స్థానభ్రంశ చర్య, ద్వంద్వ వియోగ చర్యల మధ్య భేదాలు 3. ఆక్సీకరణం , క్షయకరణం మధ్య భేదాలు	1. లోహాల క్షయం - రంగులలో మార్పులు 2. రసాయన సమీకరణాలను తుల్యం చేయడం 3. అవక్షేప చర్యలు - సూర్య కాంతి చర్యలు 4. ముక్కి పోవడం
4. ఆమ్లాలు, క్షారాలు మరియు లవణాలు	1. ఆమ్లాలు, క్షారాల ధర్మాలలో భేదాలు	1. సువాసన సూచికలు 2. వంట నోడా, బట్టల నోడా, POP, జిప్సం - ఫార్ములాలు 3. తటస్థీకరణ చర్య 4. ఆమ్లా/క్షారాలను నీటిలో కలపడం 5. దంత క్షయం పై P ^H ప్రభావం 6. స్వేదన జలం విద్యుద్వాహకతను ప్రదర్శించదు. ఎందుకు ?
8. పరమాణు నిర్మాణం	1. క్వాంటం సంఖ్యల మధ్య భేదాలు (n, l, m_l, m_s) 2. ఆర్బిట్, ఆర్బిటాళ్ళ మధ్య భేదాలు	1. వర్ణపటం - విద్యుదయస్కాంత తరంగం 2. ఫ్లాంక్ సమీకరణం - ఫ్లాంక్ స్థిరాంకం 3. ఇంద్ర ధనుస్సు - అవిచ్ఛిన్న వర్ణ పటం 4. ఆఫ్ బౌ నియమం ఉదాహరణతో వివరించండి 5. హుండ్ నియమం ఉదాహరణతో వివరించండి 6. పౌలి నియమము

NAGA MURTHY- 9441786635
 Contact at : nagamurthysir@gmail.com
 Visit at : ignitephysics.weebly.com

<p>9. మూలకాల వర్గీకరణ - ఆవర్తన పట్టిక</p>	<p>1. ఆయనీకరణ శక్తి, ఎలక్ట్రాన్ ఆఫినిటీల మధ్య భేదాలు</p>	<p>1. గ్రూపులు, పీరియడ్లలో ధర్మాల మార్పు (i) పరమాణు వ్యాసార్థం (ii) ఆయనీకరణ శక్తి (iii) ఋణవిద్యుదాత్మకత (iv) లోహ ధర్మం</p> <p>2. నవీన ఆవర్తన పట్టిక లక్షణాలు</p> <p>3. మెండలీఫ్ ఆవర్తన పట్టికలో లోపాలు</p>
<p>10. రసాయన బంధం</p>	<p>1. ఆయానిక పదార్థాలు, సమయోజనీయ పదార్థాల మధ్య భేదాలు</p> <p>2. ఆనయాన్, కేటయాన్ ల మధ్య భేదాలు</p> <p>3. సంయోజక ఎలక్ట్రానులు, సంయోజకత మధ్య తేడాలు</p> <p>4. ఆయానిక బంధం, సంయోజనీయ బంధం మధ్య తేడాలు</p>	<p>1. సంయోజక ఎలక్ట్రానులు మాత్రమే బంధాలలో పాల్గొంటాయి. ఎందుకు?</p> <p>2. సంకరీకరణం ద్వారా BF_3 అణువు ఏర్పాటును వివరించండి</p> <p>3. సంకరీకరణం ద్వారా $BeCl_2$ అణువు ఏర్పాటును వివరించండి</p> <p>4. $NaCl$ మరియు $CaCl_2$ అణువులు ఏ విధంగా ఏర్పడతాయి ?</p>
<p>13. లోహసంగ్రహణ శాస్త్రం</p>	<p>1. భస్మీకరణం, భర్జనం ల మధ్య భేదాలు</p> <p>2. ఖనిజ మాలిన్యం (గాంగ్), లోహమలం (స్లాగ్) మధ్య భేదాలు</p> <p>3. ముడి ఖనిజం , ధాతువు మధ్య గల భేదాలు</p>	<p>1. ధాతువును గాఢపరిచే పద్ధతులు</p> <p>2. కొన్ని ఆక్సైడ్ ధాతువులు</p> <p>3. ప్రగలనం</p>
<p>14. కార్బన్ మరియు దాని సమ్మేళనాలు</p>	<p>1. సంకలన చర్యలు, ప్రతిక్షేపణ చర్యల మధ్య భేదాలు</p> <p>2. ఆల్కేనులు, ఆల్కీనులు, ఆల్కైనుల మధ్య భేదాలు</p> <p>3. ఎస్టరిఫికేషన్, సపోనిఫికేషన్ ల మధ్య భేదాలు</p>	<p>1. సబ్బు యొక్క శుభ్రపరిచే గుణం</p> <p>2. సమజాత శ్రేణి - లక్షణాలు</p> <p>3. మిసిలీ ఏర్పడుట</p> <p>4. ఈథేన్ నుండి ఇథనోల్ తయారీ</p>

NAGA MURTHY- 9441786635
Contact at : nagamurthysir@gmail.com
Visit at : ignitephysics.weebly.com