

కఠిన జలంతో నురగనిచ్చేది... తక్కువ తడి చెందేది

ద్రావణాలు

ద్రావణం
 ► రెండు లేదా అంతకంటే ఎక్కువ పదార్థాల సజా తీయ మిశ్రమాన్ని ద్రావణం అంటారు.
 ► దానిలోని ఒక్కో పదార్థాన్ని అనుఘటకం అంటారు. ద్రావణం ఏర్పడటం అనేది భౌతిక మార్పు, ఎందుకంటే ఈ ప్రక్రియలో కొత్త పదార్థాలు ఏర్పడవు.
 ► ద్రావణంలోని అంశభూతాల ధర్మాలు మారవు.
 ఉదా: ఉప్పు+ నీరు ----> ఉప్పునీరు
 అయోడిన్+ఇథిల్ అల్కహాల్----> టింక్చర్ అయోడిన్

ద్రావితం
 ► ఒక ద్వీగుణాత్మక ద్రావణంలో ఎక్కువ పరిమాణంలో ఉండే అనుఘటకాన్ని ద్రావణీ అంటారు.
 ► సాధారణంగా ద్రావణీ తన నిజభౌతిక స్థితిలోనే ద్రావణంలో కొనసాగుతుంది.
 ఉదా: ఉప్పునీరులో నీరు ఒక ద్రావణీ జల ద్రావణం
 ► నీరు ద్రావణీగా ఉండే ద్రావణాన్ని జల ద్రావణం అంటారు.
 ఉదా: సముద్రపు నీరు
అల్యూమిన్ ద్రావణం
 ► అల్యూమిన్ ద్రావణీగా ఉండే ద్రావణాన్ని అల్యూమిన్ ద్రావణం అంటారు.
 ఉదా: టింక్చర్ అయోడిన్

అసంతృప్త ద్రావణం
 ► స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఒక ద్రావణంలో కరగగలిగిన దాని కంటే తక్కువ ద్రావితం కలిగి ఉన్న ద్రావణాన్ని అసంతృప్త ద్రావణం అంటారు.
 ► ఈ ద్రావణం మరికొంత ద్రావితాన్ని కలిగించుకునే స్వభావం కలిగి ఉంటుంది.
సంతృప్త ద్రావణం
 ► స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఒక ద్రావణంలో కరగగలిగినంత ద్రావితం కలిగి ఉండే ద్రావణాన్ని సంతృప్త ద్రావణం అంటారు.
 ► ఈ ద్రావణానికి మరి కొంత ద్రావణాన్ని చేర్చినప్పుడు అది కరగక, పాత్ర అడుగు భాగంలో చేరుతుంది.

అతి సంతృప్త ద్రావణం
 ► ఒక స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద ఒక ద్రావణంలో కరగగలిగిన దానికంటే అధిక పరిమాణంలో ద్రావితాన్ని కలిగించుకున్న ద్రావణాన్ని అతి సంతృప్త ద్రావణం అంటారు.
 ► దీనిలో గాఢ కణ్ణితో కఠినమైనదా లేదా ద్రావితం స్వల్పకాలను చేర్చినప్పుడు ద్రావితం అవక్షేపం అవుతుంది. కాబట్టి అతి సంతృప్త ద్రావణం అస్థిరమైనది.

ద్రావణాల్లో రకాలు
 ► ద్రావణంలో ఉండే ద్రావితం, ద్రావణీల భౌతిక స్థితుల ఆధారంగా ద్రావణాలను 9 రకాలుగా విభజించవచ్చు.
 1. వాయువులో వాయువు - గాలి
 2. వాయువులో ద్రవం - తడి గాలి
 3. వాయువులో ఘనం - గాలిలో కర్పూరం
 4. ద్రవంలో వాయువు - సోడా నీరు
 5. ద్రవంలో ద్రవం - సారాయి నీరు
 6. ద్రవంలో ఘనం - చక్కెర నీరు
 7. ఘనంలో వాయువు - పూజామిన్ రాయి
 8. ఘనంలో ద్రవం - ఎమర్లము
 9. ఘనంలో ఘనం - ఇత్తడి

ద్రావణీయత
 ► స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద 100 గ్రాముల శుద్ధ ద్రావణంలో కలిగే ద్రావితం గరిష్ట పరిమాణాన్ని ద్రావణీయత అంటారు.
 ► ద్రావణీయతకు యూనిట్లు గ్రా/100 గ్రాముల ద్రావణీ



లో కలిగే ద్రావితం గరిష్ట పరిమాణాన్ని ద్రావణీయత అంటారు.
 ► ద్రావణీయతకు యూనిట్లు గ్రా/100 గ్రాముల ద్రావణీ

నీటిలో కొన్ని సమ్మేళనాలు ద్రావణీయత 30° సెంటీగ్రేడ్ వద్ద సమ్మేళనం

ద్రావణీయత	(గ్రా/ 100 గ్రాముల నీరు)
1. NaCl	36.3
2. KCl	37
3. NH ₄ Cl	41.4
4. CuSO ₄ · 5H ₂ O	31.6
5. KMnO ₄	9
6. CaCO ₃	0.0052

ద్రావణీయత మూడు అంశాలపై ఆధారపడుతుంది
 1. ద్రావితం స్వభావం
 2. ద్రావణీ స్వభావం
 3. ఉష్ణోగ్రత
నోట్: ఘన పదార్థాల ద్రావణీయత ఉష్ణోగ్రతకు అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది.

ఉదా: పాలలో చక్కెర వేసినప్పుడు ఉష్ణోగ్రత పెరిగినా కొద్ది చక్కెర ద్రావణీయత పెరుగుతుంది.
 ► వాయువుల్లో ద్రావణీయత ఉష్ణోగ్రత తగ్గినా కొద్ది పెరుగుతుంది.
ఉదా: చల్లని రోజున కొలను అధికంగా O₂ ఉండగా, వేడి రోజున O₂ నీటి నుంచి అవీరి కావడం వల్ల O₂ తగ్గుతుంది. కాబట్టి చేపలు నీటి ఉపరితలం వైకి ఆక్సిజన్ కోసం వస్తాయి.

నోట్: ద్రావణం మరిగే స్థానం ద్రావణీ కంటే ఎక్కువ ద్రావణం శీతలీకరణ ద్రావణీ కంటే తక్కువ. సబ్ జిలో వాతావరణంలో నడచుతున్న కారు 'రేడి యేటర్' లోని నీటి శీతలీకరణ స్థానాన్ని తగ్గించ దానికి ప్రతిశీతలీకరణ పదార్థమైన ఇథిలీన్ గ్లైకోల్ (లేదా) అల్కహాల్ కలుపుతారు.
కొల్లాయిడల్ ద్రావణం
 ► రెండు మిశ్రమం చెందిన ప్రావృణ ఉండే సజాతీయ ద్రావణమే కొల్లాయిడల్ ద్రావణం.
 ► ఇందులో ఒక దానిపై మరొకటి విస్తరించి ఉంటుంది.
అనువర్తనాలు
 ► నోటి ద్వారా తీసుకునే మందులు సమర్థంగా పని చేయాలంటే సల్ఫోనామ్ డి. నెక్సామ్ అలిఖాన్

► ఇది ఎంత ఎక్కువగా ఉంటే నీరు అంత స్వచ్ఛంగా ఉంటుంది.
నీరు కాంక్షం
 ► సబ్బు ద్రావణంలో నురగను ఇవ్వని జలమే కఠినజలం
 ► కాబట్టి కఠిన జలాన్ని గుర్తించడానికి 'సబ్బు ద్రావణం' ఉపయోగకరం
కఠినజలం వల్ల దుష్ఫలితాలు
 1. తాగడానికి పనికిరాదు
 2. పంట సాగుకు పనికిరాదు
 3. బట్టలు ఉడకడానికి పనికిరాదు
 4. బాయిలర్లలో ఉపయోగించడానికి పనికిరాదు
 5. మూత్రపిండంలో రాళ్లు ఏర్పడతాయి
కాంక్షత 2 రకాలు
 1. తాత్కాలిక కాంక్షత
 2. శాశ్వత కాంక్షత
తాత్కాలిక కాంక్షత
 ► నీటిలో కాల్షియం, మెగ్నీషియం బైకార్బోనేట్స్ కలిగి ఉండటం

ఉంటే దాని సమస్తక అంత ఎక్కువ ఉంటుంది.
 ► సబ్బులో TCC అనే చర్మ సంబంధ ఎలెక్ట్రీని నివారించే లక్షణం గల పదార్థం ఉంటుంది.
 ► సరైన ఒక క్లార్ సమస్తకలో సూని లేదా కొవ్వలను జల విశ్లేషణం చెందించి సబ్బును తయారు చేయవచ్చు. దీన్నే సఫోసిఫికేషన్ అంటారు.
 ► దుర్వాసన తొలగించే సబ్బులు, సూక్ష్మక్రియ నాశక సబ్బులు 3, 4, 5 బ్రెట్టోమో సాలిసిటిన్ డైసోను కలిగి ఉంటాయి.
 ► పేపింగ్ వాడే సబ్బులో K లవణం ఉండి ఎక్కువగా స్వేచ్ఛా స్టీయింక్ ఆమ్లం ఉంటుంది.
 ► బాడీ సోప్లో 7-10 శాతం వరకు స్వేచ్ఛా ఫ్లావీ ఆమ్లం, K+ లవణం ఉంటుంది.
 ► సూనెలు, గ్రీజు వంటి పదార్థాలను తొలగించడానికి సబ్బులు లేదా డిటర్జెంట్లను వాడుతారు.
 ► సబ్బులోని కొవ్వల పదార్థం గ్రీజు వంటి వాటిని కరిగించుతుంది.
 ► 'ఒక విధమైనది అదే విధమైన వాటిలో కరుగు తుంది' అనే సూత్రంపై సబ్బు పనిచేస్తుంది.

సబ్బులు, డిటర్జెంట్ల మధ్య తేడాలు

సబ్బు	డిటర్జెంట్
1. మృదు జలంతో నురగనిస్తుంది	1. మృదు, కఠిన జలంతో నురగనిస్తుంది
2. తక్కువ తడి చెందే స్వభావం	2. ఎక్కువ తడిచెందే స్వభావం
3. జీవ క్షయకృతం (డీ కంపోజ్) చెందుతుంది	3. జీవ క్షయకృతం చెందుదు, పర్యావరణ కాలుష్యానికి కారణం అవుతుంది
4. నీటిలోని కాల్షియం, మెగ్నీషియం అయాన్లతో చర్మ జరుపుతుంది. కాబట్టి తక్కువ మన్నిక	4. నీటిలోని కాల్షియం, మెగ్నీషియం అయాన్లతో చర్మ జరుగుతుంది. కాబట్టి ఎక్కువ మన్నిక

► దీన్ని రెండు విధాలుగా నివారించవచ్చు.
 1. నీటిని మరిగించడం - దీనివల్ల బైకార్బోనేట్స్ కరగని కార్బోనేట్స్ గా మారుతుంది. వీటిని వడ బోసి తొలగిస్తారు.
 2. నీటికి తడిసినప్పుడు కలపడం (క్లార్క్ పద్ధతి)

శాశ్వత కాంక్షత
 ► ఇది కాల్షియం, మెగ్నీషియంల సల్ఫేట్స్, క్లోరైడ్స్ వల్ల వస్తుంది.
 ► దీన్ని 4 పద్ధతుల ద్వారా తొలగించవచ్చు.
 1. సోడా పద్ధతి : దీనిలో వాకలిసోడా (సోడియం కార్బోనేట్), కాస్టిక్ సోడా (సోడియం హైడ్రాక్సైడ్) ఉపయోగిస్తారు.
కాల్కాన్ పద్ధతి : దీనిలో 'సోడియం హెక్సామెటా ఫాస్ఫేట్' (గ్రాహం లవణం)ను ఉపయోగిస్తారు.
 3. పర్కలైటింగ్ విధానం
 4. దీన్నే 'క్యూరింగ్' అంటారు.
 4. అయోన్ వినిమయ పద్ధతి
 ► ఇది ఆత్యాధునిక పద్ధతి. దీనిలో అయోన్ రిజేక్షన్ అనే పాపిలర్లను ఉపయోగిస్తారు.
నోట్: కాటయోన్స్, ఆనయోన్స్ పూర్తిగా తొలగించిన నీటిని Deionised Water అంటారు.
సబ్బులు
 ► ఇది రసాయనికంగా ఒక లవణం
 ► ఇది ఓలివ్ ఆమ్లం, స్టీయిరిక్ ఆమ్లం, పామిటిక్ ఆమ్లం సోడియం లేదా పోటాషియం లవణం
 ► అంటే కొవ్వల పదార్థం+సోడియం
 ► సబ్బులోని కొవ్వల పదార్థం ఎంత ఎక్కువగా

డిటర్జెంట్స్
 ► ఇవి ఫాటీ ఆమ్లాల బెంజిన్ సల్ఫోనేట్ సోడియం లవణాలు.
 ► ఇవి మురికిని శుభ్రం చేయడంలో పాలు నీటి కాల్షియం, స్టీయిరిక్ తొలగిస్తాయి. కాబట్టి సబ్బు కంటే మేల్పడవి.
 ► ఇవి కఠిన జలంతో కూడా నురుగును ఉత్పన్నం చేస్తాయి.
 ► కారణం-వీటి సల్ఫోనిక్ ఆమ్లాల కాల్షియం- మెగ్నీషియంల ద్రావణీకరణం చెందుతాయి.
ఉదా: వాషింగ్ పౌడర్

విస్తర్ పట్టికేషన్ సాజన్యం...
 ► పదార్థాల రంగులు తొలగించే రసాయనాలను విరంజనకారాలు అంటారు.
 ► ఎనుగు దంతాల రంగును పోగొట్టడానికి, వెంట్రుకల రంగును బంగారు వర్షంలోకి మార్చడానికి, పురాతన తైలవర్ష చిత్రాలు పునరుద్ధరించడానికి హైడ్రోజెన్ పెరాక్సైడ్ వాడుతారు.
 ► ట్రిచింగ్ పౌడర్ లేదా కాల్షియం క్లోరైడ్ హైపో క్లోరైడ్ ను నీటిలో కలిపి సూక్ష్మవీణ నాశకంగా ఉపయోగిస్తారు.
 ► ట్రిచింగ్ పౌడర్ కాబట్టి బట్టలు ఉడికితే వాటి రంగు పోతుంది.

విద్య, ఉద్యోగ సమాచారం
నాటికల్..
 భువనేశ్వర్ లోని నేషనల్ అల్ట్రామినియం కంపెనీ లిమిటెడ్ (నాటికల్)లో కింది ఖాళీల భర్తీకి ప్రకటన విడుదలైంది.
 • మొత్తం ఖాళీలు: 518
 • పోస్టులు: ఎన్ యూపీటీ (జేవోటీ), ల్యాబోరేటరీ టెక్నిషియన్, నర్స్, ఫార్మసిస్ట్
 • విభాగాలు: ల్యాబోరేటరీ, ఫిట్టర్, మైనింగ్, జియాలజిస్ట్, మోటార్ మెకానిక్ తదితరాలు
 • దరఖాస్తు: ఆన్లైన్లో
 • చివరితేదీ: జనవరి 21
 • వెబ్సైట్: <https://malcoindia.com>

ఐఎల్ బిఎస్ లో...
 ఐఎస్ ప్లీమ్యాట్స్ ఆఫ్ ఏవర్ ఓబైలర్ సైన్సెస్ (ఐఎల్ బిఎస్)లో కింది ఖాళీల భర్తీకి ప్రకటన విడుదలైంది.
 • మొత్తం ఖాళీలు: 147
 • పోస్టులు: సీనియర్ రెసిడెంట్, రెసిడెంట్ మెడికల్ ఆఫీసర్, జూనియర్ నర్స్, ప్రొఫెసర్, అసోసియేట్ ప్రొఫెసర్, అసిస్టెంట్ ప్రొఫెసర్ తదితరాలు
 • దరఖాస్తు: వెబ్సైట్లో
 • చివరితేదీ: జనవరి 25
 • వెబ్సైట్: <http://www.ilbs.in>

సీడాక్ లో...
 తిరువనంతపురంలోని సెంటర్ ఫర్ డెవలప్ మెంట్ ఆఫ్ అడ్వాన్స్డ్ కంప్యూటింగ్ (సీడాక్)లో కాంట్రాక్ట్ ప్రాజెక్టులకు కింది పోస్టుల భర్తీకి ప్రకటన విడుదలైంది.
 • మొత్తం ఖాళీలు: 39
 • పోస్టులు: ప్రాజెక్ట్ మేనేజర్, సీనియర్ ప్రాజెక్ట్ ఇంజనీర్, ప్రాజెక్ట్ ఇంజనీర్
 • దరఖాస్తు: గూగుల్ ఫాం ద్వారా
 • చివరితేదీ: జనవరి 2
 • వెబ్సైట్: <https://www.cdac.in>

పోటీ పరీక్షల ప్రత్యేకం
 • కరెంట్ అప్డేట్, ఫిజిక్స్ కోసం హై క్యాటగోరీ కోడిను స్వాగతం చేయండి.

వనపర్తి సంస్థానాన్ని పాలించిన రాజవంశం ఏది?



- కింది వాటిలో సరికాని జతను గుర్తించండి.
 1) భాగ్యలక్ష్మి వర్మ - మాలపల్లి
 2) ఎల్లాప్రగడ సీతా కుమారి - మంచుకొండలో మహిళ
 3) సురవరం ప్రతాపరెడ్డి - మొగలాయి కథలు
 4) ఇల్లియంల సరస్వతి దేవి - సర్వకమలం
- కింది వాళ్ళలో సరైన గుర్తింపు ఉంది.
 ఎ. నిజాం రాజ్యంలో డిగ్రీ ఫాన్ అయిన తొలి ముల్కీ హుదావు - బాల ముకుంద్ బి.
 బి. నిజాం ప్రభుత్వంలో విద్యాశాఖ మంత్రిగా పనిచేసిన దేశీయ నాయకుడు - బి.ఎస్ వెంకట్రావు
 1) ఎ. 2) బి
 3) ఎ. బి 4) సైరెండా కావు
- కింది వారిలో ఏ సాహిత్యకారులు తెలంగాణ శాసనాలను, శాశ్వత గ్రంథాలను సేకరించి ప్రచురించారు?
 ఎ. దూపాటి వెంకట రమణాచార్యులు బి. ఆదరాజు బేద్రప్రభావు
 సి. సురవరం ప్రతాపరెడ్డి డి. సింగిరెడ్డి నారాయణరెడ్డి
 1) ఎ, సి 2) బి, డి
 3) సి, డి 4) ఎ, బి
- తెలంగాణలో స్థాపించిన గ్రంథాలయాల వాటి సంస్థానాల్లో కీలకంగా ఉన్న వ్యక్తులను జతపరచండి.
 ఎ. రైతు గ్రంథాలయం - చిలుకూరు
 బి. రాజరాజు నరేంద్ర భాషా నిలయం - హనుమకొండ
 సి. వేమన ఆంధ్ర భాషా నిలయం - హైదరాబాద్
 డి. ఆంధ్ర సరస్వతి గ్రంథ నిలయం - నల్గొండ
 1. రావి నారాయణరెడ్డి
 2. కేవీ రంగారెడ్డి
 3. సుబ్బారావు
 4. బల్లపేటి, 5. వెంకటరావు నరసింహారావు
- కింది వాటిని కాలానుక్రమంగా అమర్చండి.
 ఎ. సికిందర్ జా సి. నాసిరుద్దా
 1) డి, ఎ, సి, బి 2) ఎ, బి, సి, డి 3) బి, సి, డి, ఎ 4) ఎ, డి, సి, బి
- నిజాం కొలువులో సారాజింగ్ బిరుదుతో సేవలందించిన వారి అసలు పేర్లను జతపరచండి.
 ఎ. మొదటి సాలార్ జింగ్ బి. రెండో సాలార్ జింగ్ సి. మూడో సాలార్ జింగ్
 1) ఎ-2, బి-3, సి-1 2) ఎ-3, బి-1, సి-2
 3) ఎ-1, బి-2, సి-3 4) ఎ-3, బి-2, సి-1
- కింది వాటిని జతపరచండి.
చరిత్రలు
 ఎ. ఆర్.ఎస్ మెట్టల్, హైదరాబాద్ 1. 1939
 బి. అజింజా మిల్లు, వరంగల్ 2. 1942
 సి. పేటర్ మిల్లు సిర్కార్ కాగితేసర్ 3. 1937
 డి. నిజాం షాగర్ లిమిటెడ్ బోధన్ 4. 1934
 1) ఎ-4, బి-3, సి-1, డి-2 2) ఎ-2, బి-4, సి-1, డి-3
 3) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 4) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1
- ఆర్ నిజాం మీర్ మహబూబ్ అలీ ఖాన్ కాలంలో జరిగిన సంఘటనలను గుర్తించండి.
 ఎ. మూసీ నదికి వరదలు రావడం బి. ఖనుండా - ఇ - ముబారక్ ప్రవేశపెట్టడం
 సి. హైదరాబాద్ రాజ్యంలో తొలి జనగణన జరగడం డి. ముల్కీ నానమల్కీల పుర్రణలు ప్రారంభం
 1) ఎ, బి, సి 2) బి, సి, డి 3) ఎ, సి, డి 4) ఎ, బి, సి, డి
- నిజాం రాజ్యంలో 1857 సిపాయిల తిరుగుబాటుకు సంబంధించి ముఖ్య నాయకులు వారికి సంబంధించిన ప్రాంతాలను జతపరచండి.
 ఎ. చీదా భాస్ 1. బుల్లూనా
 బి. మీర్ బిదా అలీ 2. ఔరంగాబాద్
 సి. తుర్రేఖాన్ ఖాన్ 3. బొల్గోండ
 డి. రాజా వెంకటప్ప నాయక్ 4. షోలాపూర్
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 2) ఎ-3, బి-2, సి-4, డి-1
 3) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1 4) ఎ-3, బి-4, సి-1, డి-2
- కింది వాటిలో సరైన వాక్యాలను గుర్తించండి.
 ఎ. అరవముడి అయ్యంగార్ కమిటీ 1. ఆర్థిక వ్యవహారాలపై విచారణ
 బి. కే.కె. అయ్యంగార్ కమిటీ 2. రాజకీయ సంస్కరణలు
 సి. రఘునాథారావు 3. ఎదురుకాల్పుల మరణాలు
 డి. భాగ్య కమిషన్ 4. జోగిని సమస్యలు
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 2) ఎ-3, బి-2, సి-4, డి-1
 3) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1 4) ఎ-2, బి-1, సి-4, డి-3



- డి. నిజాం రాజ్యం ఆధికారిక రేడియో - దక్కన్ రేడియో
 1) ఎ, బి 2) బి, సి
 3) సి, డి 4) వైవస్నీ సరైనవే
- కింది వాటిలో సరైన గుర్తింపు ఉంది.
 డి. ముల్కీ నానమల్కీల ముస్లింలను దక్కన్ లు అని పిలిచేవారు బి. బహమనీ కాలంలో ఇరాన్ నుంచి వలస వచ్చిన షియా మతస్తులను అపొలీలు అంటారు సి. ఇరాన్ నుంచి వచ్చిన షియా మతస్తులను ఇరానీలు అంటారు డి. మధ్య ఆసియా నుంచి వచ్చిన షియా మతస్తులను తురానీలు అంటారు
 1) ఎ, డి, సి 2) ఎ, బి, డి
 3) ఎ, బి, సి 4) వైవస్నీ సరైనవే
 - కింది ప్రాజెక్టులు, వాటిని నిర్మించిన సంవత్సరాలను జతపరచండి.
 ఎ. పాపెరు రిజర్వాయర్ 1. 1920
 బి. ఉస్మాన్ సాగర్ 2. 1916
 సి. సోదా రిజర్వాయర్ 3. 1924
 డి. హిమాయత్ సాగర్ 4. 1927
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 2) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1
 3) ఎ-2, బి-4, సి-1, డి-3 4) ఎ-3, బి-1, సి-2, డి-4
 - నిజాం కాలపు వివిధ భూములకు సంబంధించి కింది వాటిని జతపరచండి.
 ఎ. వేషికర్ భూములు 1. అధికారుల జీతభత్యాలకు ఇచ్చిన భూములు
 బి. దీవాలి భూములు 2. నిజాం వ్యక్తిగత భూములు
 సి. సర్వభూని భూములు 3. ఆరాయం నేరుగా ప్రభుత్వ ఖజానాకు
 డి. జాగీర్ భూములు 4. సంస్థానాలు ప్రభుత్వానికి చెల్లించే స్థిరమైన పన్నులు
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 2) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1
 3) ఎ-3, బి-1, సి-2, డి-4 4) ఎ-2, బి-4, సి-1, డి-3
 - మధ్యయుగ కాలం నాటి సంస్థానాలను వాటిని పాలించిన రాజవంశాలను జతపరచండి.
 ఎ. కొల్లాపూర్ 1. మౌలాలి రెడ్డి వంశం
 బి. గద్వాల 2. పాకనాలి రెడ్డి
 సి. పద్మవర్తి 3. పద్మనాయక వంశం
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3 2) ఎ-1, బి-3, సి-2
 3) ఎ-2, బి-1, సి-3 4) ఎ-3, బి-2, సి-1
 - కింది వాటిని జతపరచండి.
 ఎ. అరవముడి అయ్యంగార్ కమిటీ 1. ఆర్థిక వ్యవహారాలపై విచారణ
 బి. కే.కె. అయ్యంగార్ కమిటీ 2. రాజకీయ సంస్కరణలు
 సి. రఘునాథారావు 3. ఎదురుకాల్పుల మరణాలు
 డి. భాగ్య కమిషన్ 4. జోగిని సమస్యలు
 1) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4 2) ఎ-3, బి-2, సి-4, డి-1
 3) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1 4) ఎ-2, బి-1, సి-4, డి-3

తెలంగాణ చరిత్ర

18. నిజాం కాలంలో సామాజిక, రాజకీయ రంగాల్లో కీలకంగా ఉన్న మహిళలు వారి ప్రత్యేకతలను జతపరచండి.
 ఎ. తయ్యాబాబేగం బిల్ గ్రామి బి. సుగ్ర హుమయూన్ మీర్చ్ సి. మహాలాభ చందాబాయి డి. ప్రెస్నెన్ సీల్ వర్
 1) ఎ-2, బి-1, సి-4, డి-3 2) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1
 3) ఎ-4, బి-2, సి-3, డి-1 4) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4

19. 7వ నిజాం కాలంలో నిర్మించిన ప్రాజెక్టులు, అవి ఉన్న నదులను జతపరచండి.
 ఎ. ఫతే నగర్ చెరువు 1. గోదావరి నది 1) ఎ-3, బి-4, సి-2, డి-1
 బి. పోచారం రిజర్వాయర్ 2. మాసీ నది 2) ఎ-1, బి-2, సి-3, డి-4
 సి. ఉస్మాన్ సాగర్ 3. మంజీర నది 3) ఎ-4, బి-3, సి-2, డి-1
 డి. అలీ సాగర్ ప్రాజెక్ట్ 4. ఆలేర్ నది 4) ఎ-1, బి-3, సి-2, డి-4

జవాబులు	1.1	2.3	3.4	4.2
5.1	6.4	7.1	8.1	
9.2	10.4	11.1	12.4	
13.3	14.4	15.4	16.4	
17.2	18.1	19.1	20.3	
21.4				

డా.మంతెన రవికుమార్
విభజన నిపుణులు
 ఆలూర్, నిజామాబాద్