

**ജില്ല വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ് കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം 1

മൂലകങ്ങളും സംയുക്തങ്ങളും

1. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ അലസവാതകമേത് ?
a) ഹീലിയം b) നിയോൺ c) ആർഗൺ d) ഇവയെല്ലാം
2. ഒരു സംയുക്തമാണ്
a) ക്ലോറിൻ b) കോപ്പർ c) ഉപ്പ് d) മെർക്കുറി
3. വളമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന സംയുക്തം
a) നീറ്റുകക്ക b) യൂറിയ c) വിനാഗിരി d) ഇതൊന്നുമല്ല
4. ഭൂവൽക്കത്തിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ അടങ്ങിയിട്ടുള്ള മൂലകം
a) അലൂമിനിയം b) നൈട്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) കാർബൺ
5. ദ്രാവകാവസ്ഥയിൽ സ്ഥിതിചെയ്യുന്ന ഒരു അലോഹ മൂലകം
a) അയഡിൻ b) മെർക്കുറി c) ബ്രോമിൻ d) അസ്റ്റാറ്റിൻ
6. പ്രകൃതിയിൽ ജീവന കാരണമായ മൂലകങ്ങൾ ?
a) കാർബൺ b) നൈട്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) ഇവമൂന്നും
7. ഖരാവസ്ഥയിലുള്ള CO₂ ന്റെ പേരാണ്
a) ഐസ് കാർബൺ b) സിന്നബർ c) ഡ്രൈ ഐസ് d) ബെൻസീൻ
8. മനുഷ്യശരീരത്തിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ അടങ്ങിയിട്ടുള്ള മൂലകം
a) ഓക്സിജൻ b) കാർബൺ c) ഇരുമ്പ് d) ഇവയൊന്നുമല്ല
9. കാലാവസ്ഥാനിരീക്ഷണത്തിനുപയോഗിക്കുന്ന ബലൂണുകളിൽ നിറയ്ക്കുന്ന വാതകം
a) ഹൈഡ്രജൻ b) നൈട്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) ഹീലിയം
10. സൂര്യന്റെ പേരിലറിയപ്പെടുന്ന മൂലകം
a) ഹൈഡ്രജൻ b) നൈട്രജൻ c) ലിഥിയം d) ഹീലിയം
11. ന്യൂക്ലിയസ്സിൽ ന്യൂട്രോൺ ഇല്ലാത്ത മൂലകം
a) ഹൈഡ്രജൻ b) നൈട്രജൻ c) ലിഥിയം d) ഇവയൊന്നുമല്ല
12. ചുണ്ണാമ്പുവെള്ളത്തെ പാൽനിറമാക്കുന്ന വാതകം
a) SO₂ b) NO₂ c) CO₂ d) CO
13. സോഡാജലത്തിലെ ലീനം
a) CO₂ b) SO₂ c) NO₂ d) CO
14. ഒരു ഏകാത്മക മിശ്രിതമാണ് ?
a) കഞ്ഞിവെള്ളം b) KMnO₄ ന്റെ ജലീയലായനി c) പാൽ d) ചെളിവെള്ളം
15. പോളി അറ്റോമിക തന്മാത്ര ?
a) O₂ b) O₃ c) H₂ d) Na
16. ശാസ്ത്രജ്ഞന്റെ പേരിലുള്ള മൂലകം അല്ലാത്തത് ഏത് ?
a) ഐൻസ്റ്റീനിയം b) ഇൻഡിയം c) ബോറിയം d) ക്യൂറിയം
17. അന്തരീക്ഷത്തിൽ ഏറ്റവും കൂടുതലുള്ള വാതകം
a) ഹൈഡ്രജൻ b) നൈട്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) ഹീലിയം
18. 2 H₂SO₄ ൽ എത്ര ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ട് ?
a) 2 b) 4 c) 6 d) 8
19. കത്താൻ സഹായിക്കുന്ന വാതകം
a) H₂ b) N₂ c) C d) O₂
20. തീയണക്കാൻ സഹായിക്കുന്നത്
a) NO₂ b) CO₂ c) SO₂ d) HD₂

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ് കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം 2
ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും

1. മനുഷ്യൻ ആദ്യമായി ഉപയോഗിച്ച ലോഹം
 a) ഇരുമ്പ് b) ചെമ്പ് c) ഓട് d) സ്റ്റീൽ
2. ഏറ്റവും കൂടുതൽ ക്രിയാശീലതയുള്ള അലോഹ മൂലകം
 a) അയഡിൻ b) ക്ലോറിൻ c) ഫ്ലൂറിൻ d) ഹൈഡ്രജൻ
3. സാധാരണ താപനിലയിൽ ദ്രാവകാവസ്ഥയിൽ സ്ഥിതിചെയ്യുന്ന ലോഹം
 a) ബ്രോമിൻ b) മെർക്കുറി c) ക്ലോറിൻ d) സോഡിയം
4. ജലത്തിൽ സൂക്ഷിക്കുന്ന അലോഹം
 a) ഫോസ്ഫറസ് b) സോഡിയം c) ലിഥിയം d) ക്ലോറിൻ
5. വൈദ്യുതബൾബിലെ ഫിലമെന്റ് നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന ലോഹം
 a) ടങ്സ്റ്റൺ b) മഗ്നീഷ്യം c) ഇരുമ്പ് d) സിൽവർ
6. ഹീമോഗ്ലോബിനിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ലോഹം
 a) ക്ലോറിൻ b) മഗ്നീഷ്യം c) ഇരുമ്പ് d) കാത്സ്യം
7. വൈറ്റമിൻ B ൽ അടങ്ങിയിട്ടുള്ള ലോഹം ?
 a) കോപ്പർ b) സിങ്ക് c) ഇരുമ്പ് d) കൊബാൾട്ട്
8. ഏറ്റവും സാന്ദ്രത കൂടിയ ലോഹം ?
 a) ലിഥിയം b) ഓസ്മിയം c) ടങ്സ്റ്റൺ d) ക്രോമിയം
9. വൈദ്യുത ചാലകമായ അലോഹം ?
 a) ഫോസ്ഫറസ് b) കാർബൺ c) ബ്രോമിൻ d) സൾഫർ
10. ഉയർന്ന വൈദ്യുതചാലകതയുള്ള ലോഹം ?
 a) സ്വർണ്ണം b) കോപ്പർ c) ഇരുമ്പ് d) സിൽവർ
11. അൽനിക്കോ എന്ന ലോഹസങ്കരത്തിലെ ഘടകമല്ലാത്തത് ഏത് ?
 a) Fe b) Cu c) Al d) Ni
12. ഇരുമ്പിന്റെ ലോഹനാശനത്തെ സ്വാധീനിക്കുന്നത്
 a) ജലാംശം b) വായുവിന്റെ സാന്നിധ്യം c) ലവണങ്ങളുടെ സാന്നിധ്യം d) ഇവയെല്ലാം
13. തന്നിരിക്കുന്ന പ്രസ്താവനകളിൽ ശരിയായവ കണ്ടെത്തുക
 A. ജലത്തേക്കാൾ സാന്ദ്രത കുറഞ്ഞ ലോഹമാണ് സോഡിയം.
 B. ക്രോമിയംലോഹം നാശനത്തിന് വിധേയമാകുന്നില്ല.
 C. കോപ്പറിന് നേർപ്പിച്ച H Cl മായി രാസപ്രവർത്തനശേഷിയുണ്ട്.
 D. മഗ്നീഷ്യം തണുത്തജലവുമായി വളരെ വേഗത്തിൽ പ്രവർത്തിക്കും.
 a). (A,B) b). (B,C) c). (C,D) d). (A,C)
14. 22ct സ്വർണ്ണലായനിയിൽ
 a) 86.2% സ്വർണ്ണം + 13.8% കോപ്പർ b) 88% സ്വർണ്ണം + 12% കോപ്പർ
 c) 91.6% സ്വർണ്ണം + 8.4% കോപ്പർ d) 98.4% സ്വർണ്ണം + 1.6% കോപ്പർ
15. ഇരുമ്പിന്റെ ലോഹനാശനം തടയാൻ ----- പൂശുന്ന പ്രക്രിയയാണ് ഗാൽവനൈസേഷൻ.
 a) ഗാലിയം b) കോപ്പർ c) നിക്കൽ d) സിങ്ക്
16. ന്യൂക്ലിയാർ ഫ്യൂഷന്റെ ഫലമായി സൂര്യനിൽ ഉണ്ടാകുന്ന ഉൽപ്പന്നം
 a) H₂ b) He c) O₂ d) N₂
17. ആസിഡ് ലോഹങ്ങളുമായി പ്രവർത്തിച്ചാൽ സ്വതന്ത്രമാകുന്ന വാതകം
 a) H₂ b) CO₂ c) O₂ d) N₂
18. പൊട്ടാസ്യം പെർമാംഗനേറ്റ് വിഘടിക്കുമ്പോൾ സ്വതന്ത്രമാകുന്ന വാതകം
 a) H₂ b) He c) O₂ d) N₂

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം 3
ഫൈബറുകളും പ്ലാസ്റ്റിക്സുകളും

1. പ്ലാസ്റ്റിക്സ് പൈപ്പുകൾ നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന സംയുക്തം
 - a) വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ് b) വിനൈൽ സയനൈഡ്
 - c) എഥിലീൻ ക്ലോറൈഡ് d) ബ്യൂട്ടാഡയീൻ
2. താഴെപ്പറയുന്നവയിൽ തെർമോസെറ്റിംഗ് പ്ലാസ്റ്റിക്ക് ആണ്
 - a) PVC b) പോളിത്തീൻ c) P M M A d) ബേക്ക് ലൈറ്റ്
3. ആദ്യത്തെ കൃത്രിമനാർ ആയ നൈലോൺ കണ്ടുപിടിച്ച വർഷം
 - a) 1921 b) 1912 c) 1930 d) 1923
4. PET എന്നത്?
 - a) പ്ലാസ്റ്റിക്ക് b) പോളിഎസ്റ്റർ c) അക്രിലിക് d) റയോൺ
5. ഒരു പ്രകൃതിദത്ത പോളിമർ അല്ലാത്തത്
 - a) പ്രോട്ടീൻ b) റബ്ബർ c) സെല്ലുലോസ് d) പ്ലാസ്റ്റിക്ക്
6. കൃത്രിമ സിൽക്ക് എന്നറിയപ്പെടുന്ന ഫൈബർ
 - a) ടെഫ് ലോൺ b) നൈലോൺ c) ഓർലോൺ d) റയോൺ
7. പ്ലാസ്റ്റിക്ക് കത്തുമ്പോൾ ഉണ്ടാകുന്ന വിഷവാതകം
 - a) ബെൻസീൻ b) മീഥെയ്ൻ c) ഡയോക്സീൻ d) പ്ലാസ്റ്റിസീൻ
8. ആദ്യത്തെ കൃത്രിമ റബ്ബർ?
 - a) ഐസോപ്രീൻ b) നിയോപ്രീൻ c) ക്ലോറോപ്രീൻ d) ഡയോക്സീൻ
9. നൈലോൺ നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന അസംസ്കൃത വസ്തുക്കളിൽപ്പെട്ടത്
 - a) കൽക്കരി b) ജലം c) വായു d) ഇവയെല്ലാം
10. കൃത്രിമ കമ്പിളി എന്നറിയപ്പെടുന്ന ഫൈബർ
 - a) പോളിഎസ്റ്റർ b) നൈലോൺ c) ഓർലോൺ d) റയോൺ
11. ആദ്യത്തെ മനുഷ്യ നിർമ്മിത പ്ലാസ്റ്റിക്ക്
 - a) മെലാമിൻ b) നൈലോൺ c) ബേക്ക് ലൈറ്റ് d) റയോൺ
12. ഇലക്ട്രിക് സിറിയകൾ നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന പ്ലാസ്റ്റിക്ക്
 - a) മെലാമിൻ b) പോളിത്തീൻ c) ബേക്ക് ലൈറ്റ് d) P M M A
13. റയോൺ നിർമ്മാണത്തിനുപയോഗിക്കുന്ന ആൽക്കലി
 - a) Ca (OH)₂ b) Na OH c) K OH d) Mg (OH)₂
14. നോൺസ്റ്റിക്ക് പാനുകളിൽ പൂശിയിരിക്കുന്ന പോളിമർ
 - a) പോളിത്തീൻ b) റയോൺ c) ടെഫ് ലോൺ d) നൈലോൺ
15. റബ്ബറിന്റെ വശക്കനൈസേഷനുപയോഗിക്കുന്ന പദാർത്ഥം
 - a) ക്ലോറിൻ b) സൾഫർ c) ബ്രോമിൻ d) അയഡിൻ
16. പോളിമറുകൾ ഉണ്ടാക്കാൻ കൂടിച്ചേരുന്ന പദാർത്ഥങ്ങളുടെ പേര്
 - a) മോണോമർ b) പോളിഎസ്റ്റർ c) പോളിത്തീൻ d) പ്ലാസ്റ്റിക്ക്
17. PVC ഉണ്ടാക്കാൻ ആവശ്യമായ മോണോമർ ഏത്?
 - a) പോളിത്തീൻ b) വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ്
 - c) ടെഫ്ലോൺ d) റയോൺ
18. പോളി എഥിലീൻ അറിയപ്പെടുന്നത്
 - a) ടെഫ്ലോൺ b) നൈലോൺ c) ഓർലോൺ d) പോളിത്തീൻ

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 4
ആസിഡുകളും ആൽക്കലികളും

1. രാസവസ്തുക്കളുടെ രാജാവ്
 - a) നൈട്രിക് ആസിഡ്
 - b) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ്
 - c) ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ്
 - d) കാർബോണിക് ആസിഡ്
2. അരിയിലടങ്ങിയിട്ടുള്ള ആസിഡ്
 - a) ഫൈറ്റിക് ആസിഡ്
 - b) കാപ്രിക് ആസിഡ്
 - c) ഫോമിക് ആസിഡ്
 - d) അസ്കോർബിക് ആസിഡ്
3. ആസിഡ് മഴയിൽ അടങ്ങിയിട്ടില്ലാത്തത്
 - a) $S O_2$
 - b) $N O_2$
 - c) $C O_2$
 - d) CO
4. ആസിഡുകളിലെ പൊതുഘടകം
 - a) നൈട്രജൻ
 - b) കാർബൺ
 - c) ഹൈഡ്രജൻ
 - d) ഓക്സിജൻ
5. മനുഷ്യ രക്തത്തിന്റെ pH മൂല്യം
 - a) 5.5
 - b) 7.38
 - c) 8.10
 - d) 6.14
6. വാഹനബാറ്ററികളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ആസിഡ്
 - a) അസറ്റിക് ആസിഡ്
 - b) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ്
 - c) ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ്
 - d) കാർബോണിക് ആസിഡ്
7. താഴെക്കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ വിറ്റാമിൻ സി ഏത്?
 - a) ടോക്കോഫെറോൾ
 - b) കാൽസിഫെറോൾ
 - c) റെറ്റിനോൾ
 - d) അസ്കോർബിക് ആസിഡ്
8. അന്യോസിഡുകൾ നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന ആൽക്കലി?
 - a) $Cu(OH)_2$
 - b) $Zn(OH)_2$
 - c) $Mg(OH)_2$
 - d) NaOH
9. സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ പ്രത്യേകത
 - a) സമ്പർക്കപ്രക്രിയയിലൂടെ നിർമ്മിക്കുന്നു
 - b) ഓയിൽ ഓഫ് വിടിയോൾ എന്നറിയപ്പെടുന്നു
 - c) ഒരു നിർജലീകാരിയാണ്
 - d) ഇവയെല്ലാം
10. അലോഹഓക്സൈഡുകളിൽ ലിറ്റ്മസ് കാണിക്കുന്ന നിറംമാറ്റം
 - a) ചുവപ്പ് നിറം നീലയാകുന്നു
 - b) നീലനിറം ചുവപ്പാകുന്നു
 - c) മഞ്ഞ നിറം ഓറഞ്ച് ആകുന്നു
 - d) ഓറഞ്ച് നിറം പച്ച ആകുന്നു
11. കൃഷിസ്ഥലങ്ങളിൽ കുമ്മായം ചേർക്കുന്നത് മണ്ണിന്റെ ----- കുറയ്ക്കുവാനാണ്
 - a) ക്ഷാരനില
 - b) ലവണാംശം
 - c) അമ്ളനില
 - d) ഇൗർപ്പനില
12. ഭക്ഷ്യവസ്തുക്കളിൽ പ്രിസർവേറ്റീവ് ആയി ഉപയോഗിക്കുന്നത്
 - a) ബെൻസോയിക് ആസിഡ്
 - b) സിട്രിക് ആസിഡ്
 - c) കാർബോളിക് ആസിഡ്
 - d) കാബോണിക് ആസിഡ്
13. താഴെക്കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ ആസിഡ്- ബേസ് സൂചകം
 - a) സ്റ്റാർച്ച്
 - b) മീഥൈൽ ഓറഞ്ച്
 - c) അയോഡിൻ
 - d) ചുണ്ണാമ്പുവെള്ളം
14. ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് മാർബിളിൽ ചേർത്താലുണ്ടാകുന്ന വാതകം
 - a) ഓക്സിജൻ
 - b) ക്ലോറിൻ
 - c) കാർബൺ ഡൈഓക്സൈഡ്
 - d) ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ്
15. താഴെക്കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ അമ്ളത്തിന്റെ രൂക്ഷത കൂടിയത് എത്?
 - a) സോഡാ വെള്ളം
 - b) പെപ് സി
 - c) അലക്കുകാര ലായനി
 - d) ചുണ്ണാമ്പുവെള്ളം
16. ആപ്പിളിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആസിഡ്
 - a) അസറ്റിക് ആസിഡ്
 - b) സിട്രിക് ആസിഡ്
 - c) മാലിക് ആസിഡ്
 - d) ഫോമിക് ആസിഡ്
17. ആസിഡും ആൽക്കലിയും തമ്മിൽ ചേരുന്ന പ്രവർത്തനം
 - a) വ്യാപനം
 - b) നിർവ്വീരീകരണം
 - c) നിർജ്ജലീകരണം
 - d) ഇവയൊന്നുമല്ല
18. ആൽക്കലിയിൽ ഫിനോൾഫ് തലീൻ ചേർത്താൽ ലഭിക്കുന്ന നിറം
 - a) പിങ്ക്
 - b) മഞ്ഞ
 - c) ഓറഞ്ച്
 - d) നിറമില്ല

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 5

ആവർത്തന പട്ടിക

1. 1869 ൽ അന്ന് നിലവിലുണ്ടായതന്നെ 63 മൂലകങ്ങളെ അറ്റോമിക മാസിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ വർഗീകരിച്ച് ആവർത്തന പട്ടിക തയ്യാറാക്കിയത്
 - a) റ്റാൾബോർഡ് b) ലാവോസിയ c) ദിമിത്രി മെൻഡലീയേഫ് d) ന്യൂലാൻസ്
2. നിലവിലുള്ള ആവർത്തന പട്ടിക എന്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിലുള്ളതാണ്?
 - a) അറ്റോമിക മാസ് b) അറ്റോമിക നമ്പർ c) സാന്ദ്രത d) നിറം
3. Mg യുടെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം
 - a) 2,8,8,2 b) 2,8,1 c) 2,8,2 d) 2,8,8
4. ഇലക്ട്രോൺ കണ്ടുപിടിച്ച ശാസ്ത്രജ്ഞൻ
 - a) ചാൾസ് വിക്ക് b) റ്റാൾബോർഡ് c) ജെ.ജെ.തോംസൺ d) റോബർട്ട്
5. ആധുനിക ആവർത്തന പട്ടികയ്ക്ക് രൂപം നൽകിയതാര്?
 - a) മെൻഡലീയേഫ് b) ലാവോസിയ c) റ്റാൾബോർഡ് d) ഹെൻറി മോസ്ലി
6. IUPAC യുടെ ശരിയായ പൂർണ്ണ രൂപം
 - a) International Union of Pure and Applied Chemistry
 - b) International Union of Pure and Applied Chemicals
 - c) Indian Union of Pure and Applied Chemistry
 - d) Indian Union of Pure and Applied Chemicals
7. പീരിയോഡിക് ടേബിളിൽ എത്ര ഗ്രൂപ്പുകളും പീരിയഡുകളും ഉണ്ട്?
 - a) 8,7 b) 7,8 c) 18,7 d) 7,10
8. ആവർത്തന പട്ടികയിലെ ഒന്നാമത്തെ മൂലകം
 - a) ഹൈഡ്രജൻ b) ഹീലിയം c) ലിഥിയം d) കാർബൺ
9. മെൻഡലീയേഫ് തന്റെ പീരിയോഡിക് ടേബിൾ അവതരിപ്പിച്ച വർഷം
 - a) 1809 b) 1869 c) 1860 d) 1806
10. M - ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളാവുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം
 - a) 2 b) 8 c) 18 d) 32
11. പീരിയോഡിക് ടേബിളിലെ 100-ാം മൂലകം
 - a) ഫെർമിയം b) ടൈറ്റാനിയം c) യൂറേനിയം d) ഐൻസ്റ്റീനിയം
12. ആവർത്തന പട്ടികയുടെ പിതാവ്
 - a) ഹെൻറി മോസ്ലി b) ദിമിത്രി മെൻഡലീയേഫ്
 - c) ലാവോസിയ d) റ്റാൾബോർഡ്
13. ചുവടെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ ഏതാണ് നിറത്തിന്റെ പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നത്?
 - a) അർജന്റീനിയം b) ഇൻഡിയം c) നെപ്റ്റ്യൂനിയം d) മെർക്യൂറിയം
14. ആവർത്തന പട്ടികയിൽ 18-ാം ഗ്രൂപ്പ് മൂലകങ്ങളുടെ പൊതുവായ പേര്
 - a) ആൽക്കലി ലോഹങ്ങൾ b) ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങൾ
 - c) ഹാലജനുകൾ d) അലസവാതകങ്ങൾ
15. പീരിയോഡിക് ടേബിളിൽ കൂടുതലായി കാണുന്നത്
 - a) ലോഹങ്ങൾ b) അലോഹങ്ങൾ
 - c) ഉപലോഹങ്ങൾ d) ലോഹസങ്കരങ്ങൾ
16. ഒന്നാം ഗ്രൂപ്പിലെ ലോഹങ്ങളുടെ സംയോജകത എത്ര?
 - a) 1 b) 2 c) 3 d) 4
17. അർദ്ധചാലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിൽ ഉള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം
 - a) 1 b) 2 c) 3 d) 4
18. ആവർത്തന പട്ടികയിലെ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ എണ്ണം
 - a) 7 b) 18 c) 8 d) 32

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 6
ഇന്ധനങ്ങൾ

1. ക്രൂഡ് ഓയിൽ ലഭിക്കുന്നത് ഏതിൽനിന്നാണ് ?
 a) കൽക്കരി b) ചാർക്കോൾ c) കോക്ക് d) പെട്രോളിയം
2. ഒരു നല്ല ഇന്ധനത്തിന്റെ കലോറികമൂല്യം ?
 a) താഴ്ന്നത് b) ഉയർന്നത് c) ശരാശരി d) പൂജ്യം.
3. താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ ഇന്ധനമേതാണ് ?
 a) പഞ്ചസാര b) ഉരുക്ക് c) കൽക്കരി d) കാത്സ്യം
4. താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ കൽക്കരിയുടെ ഉത്പന്നമല്ലാത്തത് ഏത് ?
 a) പ്രകൃതിവാതകം b) കോൾടാർ c) കോക്ക് d) കോൾഗ്യാസ്
5. വിവിധയിനം കോൾ അല്ലാത്തത് ഏത് ?
 a) ആന്ത്രസൈറ്റ് b) പീറ്റ് c) കോക്ക് d) ലിഗ്നൈറ്റ്
6. ഹാർഡ് കോൾ എന്നറിയപ്പെടുന്ന കൽക്കരിയിനം
 a) ആന്ത്രസൈറ്റ് b) ബിറ്റുമിനസ് c) പീറ്റ് d) ലിഗ്നൈറ്റ്
7. ഭൂവൽ കത്തിൽ കൽക്കരി രൂപപ്പെടുന്ന പ്രതിഭാസമാണ്
 a) സ്വേദനം b) കാർബണൈസേഷൻ c) ഓസോണേഷൻ d) അംശിക സ്വേദനം
8. പെട്രോളിയം ഉത്പന്നമല്ലാത്തത് ഏത് ?
 a) പെട്രോൾ b) ഡീസൽ c) കോക്ക് d) മണ്ണെണ്ണ
9. LPG യുടെ പൂർണ്ണ രൂപം
 a) Liquid Petrol Gas b) Liquefied Petroleum Gas c) Liquefied Petrol Gas d) Liquor Petrol Gas
10. LPG യിലെ പ്രധാനഘടകം
 a) മീഥെയ്ൻ b) ഈഥെയ്ൻ c) പ്രൊപ്പെയ്ൻ d) ബ്യൂട്ടെയ്ൻ
11. വാഹനങ്ങളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഏറ്റവും ശുദ്ധമായ ഇന്ധനമേതാണ് ?
 a) LPG b) ഡീസൽ c) പെട്രോൾ d) CNG
12. LNG , CNG ഇവയിലെ പ്രധാനഘടകമേത് ?
 a) മീഥെയ്ൻ b) ഈഥെയ്ൻ c) പ്രൊപ്പെയ്ൻ d) ബ്യൂട്ടെയ്ൻ
13. ഫോസിൽ ഇന്ധനമല്ലാത്തത് ഏത് ?
 a) ബയോഗ്യാസ് b) പെട്രോളിയം c) കൽക്കരി d) പ്രകൃതിവാതകം
14. പെട്രോളിയത്തെ അതിന്റെ ഘടക ഉൽപ്പന്നങ്ങളാക്കി മാറ്റാനുപയോഗിക്കുന്ന പ്രക്രിയയാണ്
 a) സ്വേദനം b) ഫിൽട്ടറേഷൻ c) ബാഷ്പീകരണം d) അംശിക സ്വേദനം
15. സിലിണ്ടറുകളിൽ പാചകവാതകം ഏത് അവസ്ഥയിലാണ് നിറച്ചിരിക്കുന്നത് ?
 a) ഖരം b) ദ്രാവകം c) വാതകം d) പ്ലാസ്മ
16. ഇന്ധനക്ഷമത അളക്കുന്നത് എന്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ?
 a) ഭാരം b) വലുപ്പം c) കലോറിഫിക് മൂല്യം d) താപധാരിത
17. ബയോഗ്യാസിലെ പ്രധാന ഘടകം ഏത് ?
 a) മീഥെയ്ൻ b) ഈഥെയ്ൻ c) പ്രൊപ്പെയ്ൻ d) ബ്യൂട്ടെയ്ൻ
18. ഏറ്റവും കൂടുതൽ കലോറിഫിക് മൂല്യം ഉള്ള ഇന്ധനമേതാണ് ?
 a) LPG b) CNG c) പെട്രോൾ d) ഹൈഡ്രജൻ
19. ഭാഗിക ജ്വലനം വഴി ഉണ്ടാകുന്ന വാതകം
 a) O₂ b) CO c) CO₂ d) SO₂

**ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം - 7

ജലം

1. വെള്ളത്തിൽ കിടക്കുന്ന മഞ്ഞുകട്ടയുടെ വെള്ളത്തിന് മുകളിൽ കാണുന്ന ഭാഗം എത്ര ശതമാനം ?
a) 91% b) 50% c) 25% d) 9%
2. തണുപ്പാർജ്ജ്യങ്ങളിൽ ശൈത്യകാലത്ത് ചിലപ്പോൾ ജലപൈപ്പ് പൊട്ടുന്നു. കാരണം ?
a) പൈപ്പ് സങ്കോചിക്കുന്നതുകൊണ്ട് b) ജലം ഘനീഭവിക്കുന്നതിനുള്ള താപം പൈപ്പിൽ നിന്നും ആഗിരണം ചെയ്യുന്നതുകൊണ്ട് c) ജലം ഘനീഭവിക്കുമ്പോൾ വികസിക്കുന്ന തുകൊണ്ട് d) ഇവ മൂന്നും ശരിയാണ്
3. ഒരു ലിറ്റർ ജലത്തിന്റെ ഭാരം
a) 1 Kg wt ൽ താഴെ b) 1 Kg wt c) 1 Kg wt ൽ കൂടുതൽ d) ഇതൊന്നുമല്ല
4. ജലത്തിന്റെ സ്ഥിരകാഠിന്യത്തിന് കാരണം
a) കാത്സ്യം കാർബണേറ്റ് b) മഗ്നീഷ്യം സൾഫേറ്റ്
c) കാത്സ്യം ബൈകാർബണേറ്റ് d) കാത്സ്യം ബൈകാർബണേറ്റ്
5. ഘനജലം - ശരിയായത് ഏത് ?
a) 18 ഓക്സിജൻ അടങ്ങിയ ജലം b) ആവർത്തിച്ച് സ്വേദനം നടത്തിയ ജലം
c) D₂O d) ഗാഢലോഹങ്ങൾ അടങ്ങിയ ജലം
6. സെൽഷ്യസ് സ്കെയിൽ പ്രകാരം ജലത്തിന്റെ ഖരണാങ്കം
a) 0°C b) 100°C c) 10°C d) 90°C
7. ജലം വൻതോതിൽ ഉപയോഗപ്പെടുത്തുന്ന വ്യവസായം
a) വളം b) പേപ്പർ c) ചെരുപ്പ് d) ഗ്ളാസ്
8. ഒരു പാത്രത്തിലെ ജലത്തിലുള്ള ഐസ് കട്ട മുഴുവനും ഉരുകികഴിഞ്ഞാൽ ജലനിരപ്പിനണ്ടാകുന്ന മാറ്റം
a) കൂടുന്നു b) കുറയുന്നു c) കൂടിയിട്ട് കുറയുന്നു d) മാറ്റമുണ്ടാകുന്നില്ല
9. ഏത് ഊഷ്മാവിലാണ് ജലത്തിന് ഏറ്റവും കൂടിയ സാന്ദ്രതയുള്ളത് ?
a) 4°C b) 100°C c) 0°C d) 32°C
10. ജലത്തെ സംബന്ധിച്ചുള്ള പ്രസ്താവനകളിൽ ശരിയായവ
A. ഉയർന്ന വിശിഷ്ട താപധാരിതയുണ്ട്
B. സ്ഥിരകാഠിന്യത്തിന് കാരണം ബൈകാർബണേറ്റുകളാണ്
C. തിളനില 373 K ആണ്
D. ശുദ്ധജലം വൈദ്യുതചാലകമാണ്
a) (A,B) b) (A,C) c) (A,D) d) (B,C)
11. കേരളത്തിലെ ആദ്യത്തെ ജലവൈദ്യുത പദ്ധതി
a) മൂലമറ്റം b) ശബരിഗിരി c) പള്ളിവാസൽ d) കല്ലട
12. ജലശുദ്ധീകരണത്തിൽ അടിയിൽ പ്രക്രിയ ത്വരിതപ്പെടുത്താൻ ചേർക്കുന്ന പദാർത്ഥം
a) ഉപ്പ് b) ആലം c) അലക്കുകാരം d) ചുണ്ണാമ്പ്
13. ജലത്തിന്റെ സ്ഥിരകാഠിന്യം നീക്കുന്നതിനുള്ള മാർഗങ്ങളാണ്
A. ചൂടാക്കുക
B. വാഷിംഗ് സോഡ ചേർക്കുക
C. ഡിസ്റ്റിലേഷൻ വിധേയമാക്കുക
D. ആലം ചേർക്കുക
a) (A,B) b) (B,C) c) (C,D) d) (A,D)
14. മഴയുടെ അളവ് രേഖപ്പെടുത്തുന്ന ഉപകരണം
a) റെയിൻ ഗേജ് b) ബാർ ഗേജ് c) അനിമോ മീറ്റർ d) ഹൈഗ്രോ മീറ്റർ
15. കൂട്ടത്തിൽപ്പെടാത്തത്
a) മണൽ b) ചരൽ c) കരി d) സൾഫർ

**ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം - 8

ശിലകളും ധാതുക്കളും

1. ഇരുമ്പിന്റെ അയിര്
 - a) ബോക്സൈറ്റ് b) സിനബർ c) ക്വൈറ്റ് d) ഹേമറ്റൈറ്റ്
2. ഭൂമിയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ലോഹസംയുക്തങ്ങളാണ്
 - a) ധാതുക്കൾ b) അയിരുകൾ c) ഗാങ് d) ഫ്ലൂക്സുകൾ
3. ഒരു ലോഹത്തെ എളുപ്പത്തിലും ലാഭകരമായും വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന ധാതുവാണ് ആ ലോഹത്തിന്റെ
 - a) ധാതുക്കൾ b) അയിരുകൾ c) ഗാങ് d) ഫ്ലൂക്സുകൾ
4. എന്താണ് അർമാകൊലൈറ്റ് ?
 - a) ചന്ദ്രനിൽ നിന്ന് ലഭിച്ച ധാതു b) ചൊവ്വയിൽ നിന്ന് ലഭിച്ച ധാതു
 - c) റോക്കറ്റ് വിക്ഷേപണത്തിനുള്ള ഇന്ധനം d) വിമാനത്തിന്റെ ഇന്ധനം
5. കേരളത്തിന്റെ തീരപ്രദേശത്ത് സുലഭമായി കാണുന്ന കരിമണലിൽ നിന്നും ലഭിക്കുന്ന ആണവോർജ്ജ ഉൽപാദനത്തിനുപയോഗിക്കുന്ന മൂലകം
 - a) സിലിക്കൺ b) തോറിയം c) യൂറേനിയം d) പ്ലൂട്ടോണിയം
6. പാറപ്പൊടി ശ്വസിക്കുന്നതുമൂലമുണ്ടാകുന്ന രോഗം
 - a) പ്ലൂറോസിസ് b) സിലിക്കോസിസ് c) ക്ഷയം d) ആസ്മ
7. കേരളത്തിലെ വർക്കല കടൽതീരത്ത് കാണപ്പെടുന്ന ചെങ്കുത്തായ ചരിവുകളോടുകൂടിയ പാറകൾ ഏത് തരം ശിലകളാൽ നിർമ്മിതമാണ് ?
 - a) ആഗേയശില b) കായാന്തരിത ശില c) അവസാദ ശില d) മണൽ കൂനകൾ
8. ഭൂമിയിൽ ആദ്യമുണ്ടായതായി കരുതപ്പെടുന്ന ശില
 - a) ആഗേയശില b) കായാന്തരിത ശില c) അവസാദ ശില d) ദ്രവശില
9. തന്നിട്ടുള്ളവയിൽ കാഠിന്യമുള്ള വസ്തു
 - a) ഗ്രാഫൈറ്റ് b) കോക്ക് c) വജ്രം d) ചാർക്കോൾ
10. ജൈവാംശം കൂടുതലുള്ള മണ്ണ്
 - a) മണൽ b) കളിമണ്ണ് c) അടിമണ്ണ് d) മേൽ മണ്ണ്
11. ഫോസിലുകൾ കാണപ്പെടുന്ന ശില
 - a) ആഗേയശില b) കായാന്തരിത ശില c) അവസാദ ശില d) ദ്രവശില
12. ആഗേയശിലയ്ക്ക് ഉദാഹരണം
 - a) ഗ്രാനൈറ്റ് b) ക്വാർട്ട്സ് c) ഫോസിൽ d) നീസ്
13. ചവറ - നീണ്ടകര ഭാഗങ്ങളിലുള്ള മണ്ണ്
 - a) കണ്ണാടി മണൽ b) അണുപ്രസരണമുള്ളത് c) കൃഷിക്ക് യോജിച്ചത് d) ചെമ്പടങ്ങിയത്
14. കേരള തീരപ്രദേശത്തുള്ള ധാതുവിഭവം
 - a) മഗ്നീഷ്യം b) ഇരുമ്പ് c) ക്രോമൈറ്റ് d) ബോക്സൈറ്റ്
15. ദ്രവൽക്കത്തിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ കാണപ്പെടുന്ന ധാതു ?
 - a) ഇൻവാർ b) ക്വാർട്ട്സ് c) സിലിക്ക d) ജിപ്സം
16. അലൂമിനിയത്തിന്റെ അയിര്
 - a) ബോക്സൈറ്റ് b) സിനബർ c) മാഗ്നറ്റൈറ്റ് d) ഹേമറ്റൈറ്റ്
17. ഇരുമ്പ് അതിന്റെ അയിരിൽനിന്നും വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഉപകരണം
 - a) റിയാക്ടർ b) ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസ്
 - c) ഇൻഡക്ട്രിയൽ കക്കർ d) സെപ്പറേറ്റിംഗ് ഫണൽ
18. വജ്രം ഏതു മൂലകത്തിന്റെ രൂപഭേദമാണ്
 - a) H₂ b) C c) N₂ d) O₂

ജില്ല വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ് കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 9
ഭൗതികമാറ്റവും രാസമാറ്റവും

1. രാസമാറ്റത്തിന് ഉദാഹരണം
 a) ചോക്കപ്പൊടിയുന്നത് b) പാൽ തൈരാകുന്നത്
 c) റൊട്ടി വെള്ളത്തിലലിയുന്നത് d) മെഴുക് ഉരുകുന്നത്
2. താഴെ പറയുന്നവയിൽ താപമോചകപ്രവർത്തനം ഏതാണ്?
 a) ഗ്ലൂക്കോസ് ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് b) ഉപ്പ് ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത്
 c) അലക്കുകാരം ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് d) പഞ്ചസാര ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത്
3. രാസമാറ്റം, ഭൗതികമാറ്റം എന്നിവയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പ്രസ്താവനകളിൽ തെറ്റായത് കണ്ടെത്തുക
 a) ജലം നീരാവിയായി മാറുന്നത് ഭൗതികമാറ്റമാണ് b) ഇരുമ്പ് ഇരുമ്പിക്കുന്നത് രാസമാറ്റമാണ്
 c) ഉപ്പ് ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് രാസമാറ്റമാണ് d) ഗ്ലാസ് പൊട്ടുന്നത് ഭൗതികമാറ്റമാണ്
4. വൈദ്യുതലേപനപ്രക്രിയ എന്തിനെ അടിസ്ഥാനപ്പെടുത്തിയാണ്?
 a) വൈദ്യുത ഫലം b) കാന്തികഫലം c) പ്രകാശ ഫലം d) രാസഫലം
5. ഒരു രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ പങ്കെടുക്കുന്ന പദാർത്ഥങ്ങളാണ്
 a) അഭികാരകങ്ങൾ b) ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ c) ഉൽപ്രേകരകങ്ങൾ d) ലീനം
6. സിൽവർ ബ്രോമൈഡിന്റെ വിഘടനം ഒരു
 a) ഇലക് ട്രോകെമിക്കൽ പ്രവർത്തനം b) ഫോട്ടോകെമിക്കൽ പ്രവർത്തനം
 c) താപാഗിരണ പ്രവർത്തനം d) താപമോചക പ്രവർത്തനം
7. പഞ്ചസാരയിൽ അടങ്ങിയിട്ടില്ലാത്ത മൂലകം
 a) നൈട്രജൻ b) കാർബൺ c) ഹൈഡ്രജൻ d) ഓക്സിജൻ
8. തെറ്റായത് കണ്ടെത്തുക
 a) രാസമാറ്റങ്ങൾ സ്ഥിരമാറ്റങ്ങളാണ് b) രാസമാറ്റങ്ങൾ നടക്കുമ്പോൾ ഊർജമാറ്റം ഉണ്ടാകുന്നു
 c) ഭൗതികമാറ്റങ്ങളിൽ പുതിയവസ്തുക്കൾ ഉണ്ടാകുന്നു d) രാസമാറ്റങ്ങളിൽ പുതിയവസ്തുക്കൾ ഉണ്ടാകുന്നു
9. സിമിന്റും ജലലവുമായുള്ള പ്രവർത്തനം
 a) പ്രകാശരാസ പ്രവർത്തനം b) വൈദ്യുതരാസ പ്രവർത്തനം
 c) താപാഗിരണ പ്രവർത്തനം d) താപമോചക പ്രവർത്തനം
10. ജലം തിളച്ച് നീരാവിയാകുമ്പോൾ തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള അകലം
 a) കൂടുന്നു b) കുറയുന്നു c) വ്യത്യസ്തപ്പെടുന്നില്ല d) കൂടിയിട്ട് കുറയുന്നു
11. ഒരു വസ്തുവിന്റെ ഓക് സിജനമായുള്ള പ്രവർത്തനമാണ്
 a) സ്വേദനം b) ഫിൽട്ടറേഷൻ c) ജലനം d) അംശീകസ്വേദനം
12. ഖരം നേരിട്ട് വാതകമായിമാറുന്ന പ്രവർത്തനമാണ്
 a) ഘനീഭവിക്കൽ b) സാന്ദ്രീകരണം c) ബാഷ്പീകരണം d) ഉത് പതനം
13. താപോർജം പുറത്തുവിടുന്ന പ്രവർത്തനമാണ്
 a) പ്രകാശരാസ പ്രവർത്തനം b) വൈദ്യുതരാസ പ്രവർത്തനം
 c) താപാഗിരണ പ്രവർത്തനം d) താപമോചക പ്രവർത്തനം
14. നിർവ്വീരീകരണ പ്രവർത്തനം ഒരു ----- ആണ്.
 a) താപാഗിരണ പ്രവർത്തനം b) താപമോചക പ്രവർത്തനം
 c) പ്രകാശരാസ പ്രവർത്തനം d) വൈദ്യുതരാസ പ്രവർത്തനം
15. ഒരു പ്രകാശരാസ പ്രവർത്തനത്തിന് ഉദാഹരണമാണ്
 a) നിർവ്വീരീകരണ പ്രവർത്തനം b) അമോണിയ ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നത്
 c) പ്രകാശസംശ്ലേഷണം d) വൈദ്യുതലേപനം
16. മിന്നാമിനുങ്ങ് പ്രകാശ രാസപ്രവർത്തനം നടത്തുന്നത് ഏത് രാസവസ്തു ഉപയോഗിച്ചാണ്?
 a) ലൂസിഫെറിൻ b) നൈട്രജൻ ഡയോക് സൈഡ്
 c) കാർബൺ മോണോക് സൈഡ് d) സൾഫർ

**ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം - 10

രസതന്ത്രം നിത്യജീവിതത്തിൽ

1. എല്ലാ സ്ഫോടക വസ്തുക്കളിലുമുള്ള മൂലകം
a) ഹൈഡ്രജൻ b) നൈട്രജൻ c) കാർബൺ d) സൾഫർ
2. ശരിയായവ തിരഞ്ഞെടുക്കുക
i. PVC ഇലക്ട്രിക് സിബിന്റു നിർമ്മാണത്തിനുപയോഗിക്കുന്നു
ii. നൈട്രജൻ വളം നിർമ്മാണത്തിനുപയോഗിക്കുന്നു
iii. ഗ്രാഫൈറ്റും ഡയമണ്ടും സൾഫറിന്റെ രൂപാന്തരങ്ങളാണ്
iv. ക്ലോറിൻ ജല ശുദ്ധീകരണത്തിനുപയോഗിക്കുന്നു
a) (i,ii) b) (ii,iii) c) (i, iv) d) (ii,iv)
3. ആസ്ബറോസ് ഫൈബറുകൾമൂലം ഉണ്ടാകാൻ സാധ്യതയുള്ള ഒരു രോഗം
a) ക്ഷയം b) ക്ഷുഭം c) കരൾ രോഗം d) ശ്വാസകോശാർബുദം
4. ഉത്പന്നം സംഭവിക്കുന്ന ഒരു വസ്തു ?
a) ലെഡ് നൈട്രേറ്റ് b) കോപ്പർ കാർബണേറ്റ് c) മെഴുകു d) അയോഡിൻ
5. സൂപ്പർ ലിക്വിഡ് എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്ന പദാർത്ഥം
a) മെർക്കുറി b) സിൽവർ c) ഗ്ലാസ് d) സിമന്റ്
6. ഓസോണിന്റെ നിറം
a) പച്ച b) നീല c) ചുവപ്പ് d) മഞ്ഞ
7. അജിനോമോട്ടോയുടെ ശാസ്ത്രീയനാമം
a) മോണോ സോഡിയം അസറ്റേറ്റ് b) ഡൈ സോഡിയം അസറ്റേറ്റ്
c) മോണോ സോഡിയം ഗ്ലൂട്ടമേറ്റ് d) മെറ്റാ സോഡിയം ഗ്ലൂട്ടമേറ്റ്
8. സൗരസെല്ലുകളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന മൂലകം
a) മഗ്നീഷ്യം b) ബോറോൺ c) ടെറ്റാനിയം d) സിലിക്കൺ
9. ബ്ലീച്ചിംഗ് പൗഡറിലെ പ്രധാന ഘടകം
a) സോഡിയം b) പൊട്ടാസ്യം c) ക്ലോറിൻ d) അയോഡിൻ
10. സിമന്റിന്റെ സെറ്റിംഗ് സമയം നിയന്ത്രിക്കാൻ ചേർക്കുന്ന പദാർത്ഥം
a) ജിപ്സം b) ആലം c) സിലിക്ക d) ചുണ്ണാമ്പ്
11. യോജിച്ചവ കണ്ടെത്തുക
i. മഗ്നീഷ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് 1.സോപ്പ്
ii. അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് 2. മിൽക്ക് ഓഫ് മഗ്നീഷ്യം
iii. കാത്സ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് 3. ജനാല തുടയ്ക്കാൻ
iv. പൊട്ടാസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് 4. ചുണ്ണാമ്പു വെള്ളം
a) i-3, ii-4, iii-2, iv-1 b) i-2, ii-3, iii-4, iv-1 c) i-4, ii-3, iii-2, iv-3 d) i-2, ii-4, iii-1, iv-3
12. വേർതിരിക്കൽ പ്രക്രിയ അല്ലാത്തത്
a) അരിച്ചെടുക്കൽ b) ബാഷ്പീകരണം c) കാന്തികവിഭജനം d) ഫെർമെന്റേഷൻ
13. മേശപ്പുറത്തെ അഗ്നിപർവ്വതം പ്രദർശിപ്പിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന രാസവസ്തു
a) അമോണിയം ഡൈക്രോമേറ്റ് b) അമോണിയം ക്രോമേറ്റ്
c) അമോണിയം സൾഫേറ്റ് d) അമോണിയം കാർബണേറ്റ്
14. ബേക്കിംഗ് സോഡ നിർമ്മി ക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന പദാർത്ഥം
a) അസറ്റിക് ആസിഡ് b) സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്
c) സോഡിയം ബൈ കാർബണേറ്റ് d) പൊട്ടാസ്യം നൈട്രേറ്റ്
15. അംശിക സ്വേദനത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്വം
a) ലേയതം b) ദ്രവണാങ്കത്തിലുള്ള വ്യത്യാസം
c) സാന്ദ്രതയിലുള്ള വ്യത്യാസം d) തിളനിലയിലുള്ള നേരിയ വ്യത്യാസം

**ജില്ല വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം - 12

1. ആധുനികരീതിയിലുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ പ്രതീക സമ്പ്രദായം ആവിഷ്കരിച്ച സ്വീഡിഷ് ശാസ്ത്രജ്ഞൻ
 - a) ലാവോസിയ b) ബെഴ്സീലിയസ്
 - c) ഹെൻറി കാവന്റിഷ് d) ഹംഫ്രി ഡേവി
2. ജലത്തിലൂടെ വൈദ്യുതി കടത്തിവിട്ടാൽ ഹൈഡ്രജനും ഓക്സിജനുമായി വിഘടിക്കുമെന്ന് കണ്ടെത്തിയ ശാസ്ത്രജ്ഞൻ
 - a) ലാവോസിയ b) ഹെൻറി കാവന്റിഷ്
 - c) ഹംഫ്രി ഡേവി d) ബെഴ്സീലിയസ്
3. സെലീനിയം, തോറിയം എന്നീ മൂലകങ്ങൾ കണ്ടുപിടിച്ച ശാസ്ത്രജ്ഞൻ ?
 - a) ലാവോസിയ b) ബെഴ്സീലിയസ്
 - c) ഹെൻറി കാവന്റിഷ് d) ഹംഫ്രി ഡേവി
4. ആധുനിക ആറ്റം സിദ്ധാന്തം ആവിഷ്കരിച്ചത്
 - a) കണാദൻ b) ഡെമോക്രിറ്റസ്
 - c) ജോൺ ഡാൾട്ടൺ d) ഹെൻറി കാവന്റിഷ്
5. ഓറം എന്ന ലാറ്റിൻ നാമമുള്ള ലോഹം ഏത് ?
 - a) സിൽവർ b) സ്വർണ്ണം c) സിങ്ക് d) ലെഡ്
6. മൊബൈൽഫോണുകളിലും ലാപ് ടോപ്പുകളിലും ഉപയോഗിക്കുന്ന സെല്ലുകൾ ഏതു തരമാണ് ?
 - a) ലിഥിയം അയോൺ സെൽ b) നിക്കൽ കാഡ്മിയം സെൽ
 - c) മെർക്കുറി സെൽ d) ഡ്രൈ സെൽ
7. ഒരു വസ്തുവിൽ സിൽവർ പൂശുന്നതിന് ഉപയോഗിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോളൈറ്റ് ഏത് ?
 - a) ഗോൾഡ് സയനൈഡിന്റേയും സോഡിയം സയനൈഡിന്റേയും മിശ്രിതം
 - b) സിൽവർ സയനൈഡിന്റേയും സോഡിയം സയനൈഡിന്റേയും മിശ്രിതം
 - c) ഹൈഡ്രോക്സോറിക് ആസിഡ്
 - d) ഗോൾഡ് സയനൈഡിന്റേയും സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റേയും മിശ്രിതം
8. ഭൂവൽക്കത്തിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ കാണപ്പെടുന്ന ലോഹമാണ്
 - a) അലൂമിനിയം b) ഇരുമ്പ് c) കാത്സ്യം d) സിങ്ക്
9. ഒരേ ലായകത്തിൽ ലയിച്ചിരിക്കുന്ന ലിനങ്ങളെ വേർതിരിക്കാൻ ഏറ്റവും അനുയോജ്യമായ മാർഗ്ഗം
 - a) ഉത്പതനം b) സെൻട്രിഫ്യൂഗേഷൻ
 - c) ക്രോമാറ്റോഗ്രാഫി d) സ്വേദനം
10. STP യിലെ സ്റ്റാൻഡേർഡ് ഉഷ്ണ മാവ്
 - a) 0 K b) 100 K c) 273^oC d) 273 K
11. ഒറ്റയാനെ കണ്ടെത്തുക
 - a) ബേക്കലൈറ്റ് b) സിൽക്ക് c) കമ്പിളി d) റബ്ബർ
12. ശുദ്ധജലം വൈദ്യുതിയുടെ -----
 - a) ചാലകമാണ് b) ചാലകമല്ല
 - c) അർദ്ധ ചാലകമാണ് d) ഇവയൊന്നുമല്ല
13. ഗ്ലാസ് മുറിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന വസ്തു
 - a) ഗ്രാഫൈറ്റ് b) വജ്രം c) കാർബൺ d) ഉരുക്ക്
14. ഓസോൺദിനമായി ആഘോഷിക്കുന്നത് ?
 - a) October 16 b) September 16
 - c) September 14 d) October 14
15. താപനില കൂടുന്നതനുസരിച്ച് പദാർത്ഥങ്ങളുടെ വ്യാപനം
 - a) കൂടുന്നു b) കുറയുന്നു c) മാറ്റമില്ല d) കൂടിയിട്ട് കുറയുന്നു

ജില്ല വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 13

1. പരസ്പരം കലരാത്ത ദ്രാവകങ്ങളെ അവയുടെ മിശ്രിതത്തിൽ നിന്നും വേർതിരിക്കാനുള്ള ഉപകരണം ?
 a) സെൻട്രിഫ്യൂഗേറ്റർ b) സെപ്പറേറ്റിംഗ് ഫണൽ
 c) കണ്ടൻസർ d) ഫ്രാക്ഷണൽ കോളം
2. ജലവും (തിളനില 100°C) അസറ്റോണം (തിളനില 56°C)കലർന്ന മിശ്രിതം വേർതിരിക്കാൻ അനുയോജ്യമായ മാർഗം ?
 a) സ്വേദനം b) അംശിക സ്വേദനം
 c) സെൻട്രിഫ്യൂഗേഷൻ d) ക്രോമാറ്റോഗ്രാഫി
3. സാർവ്വീക ലായകം എന്നറിയപ്പെടുന്നത്
 a) ബെൻസീൻ b) ആൽക്കഹോൾ
 c) ജലം d) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ്
4. ഓസോൺ പാളി യുടെ കനം അളക്കുന്നതിനുള്ള യണിറ്റ് ?
 a) ഹെലൻ b) ഡോബ്സൺ c) കാൻഡല d) ഡയോപ്ടർ
5. ഒറ്റയാനെ കണ്ടെത്തുക
 a) ഉപ്പ് b) കർപ്പൂരം c) പാറ്റഗുളിക d) അമോണിയം ക്ലോറൈഡ്
6. യോജിച്ചവ കണ്ടെത്തുക
 1.പ്ലംബിസം a മെർക്കുറി
 2.ഇതായ് - ഇതായ് b ലെഡ്
 3.മിനമാത c ചെമ്പ്
 4.വൽസൺസ് d കാഡ്മിയം
 a) 1-b,2-c,3-d,4-a b) 1-c,2-b,3-a,4-c c) 1-c,2-b,3-d,4-a d) 1-b,2-d,3-a,4-c
7. ലോകജലദിനം ?
 a) മെയ് 22 b) മാർച്ച് 22 c) മെയ് 25 d) മാർച്ച് 21
8. അഴിമതിക്കാരായ ഉദ്യോഗസ്ഥരെ പിടികൂടാൻ കറൻസി നോട്ടുകളിൽ പുരട്ടുന്ന രാസവസ്തുവാണ്
 a) സോഡിയം കാർബണേറ്റ് b) ഫിനോൾഫ് തലീൻ
 c) കാത്സ്യം കാർബണേറ്റ് d) ഫോർമാൾഡി ഹൈഡ്രേറ്റ്
9. മുട്ടത്തോടിലെ പ്രധാന രാസവസ്തുവേത് ?
 a) കാത്സ്യം ഓക്സലേറ്റ് b) കാത്സ്യം സൾഫേറ്റ്
 c) കാത്സ്യം ഓക്സൈഡ് d) കാത്സ്യം കാർബണേറ്റ്
10. കടൽവെള്ളത്തിന്റെ pH എത്ര ?
 a) 8 b) 7.4 c) 6.1 d) 5.2
11. ചന്ദ്രന്റെ ഉപരിതലത്തിൽ കൂടുതൽകാണുന്ന മൂലകം ?
 a) ടൈറ്റാനിയം b) ഇരുമ്പ് c) പ്ലൂട്ടോണിയം d) മാംഗനീസ്
12. മിനൽസമയത്ത് അന്തരീക്ഷവായുവിൽ ഉണ്ടാകുന്ന വാതകം ?
 a) നൈട്രിക് ഓക്സൈഡ് b) സൾഫർ ഡൈഓക്സൈഡ്
 c) അമോണിയ d) ഓസോൺ
13. മഞ്ഞകേക്ക് എന്നറിയപ്പെടുന്ന സയുക്തം ?
 a) സോഡിയം പെറോക്സൈഡ് b) യൂറേനിയം ഓക്സൈഡ്
 c) മഗ്നീഷ്യം സിലിക്കേറ്റ് d) ട്രൈ ലെഡ് ടെട്രാക്സൈഡ്
14. മെഴുകിൽ പൊതിഞ്ഞു സൂക്ഷിക്കുന്ന ലോഹം ?
 a) സോഡിയം b) പൊട്ടാസ്യം c) ലിഥിയം d) കാത്സ്യം
15. ഫോട്ടോഗ്രാഫിക് ഫിലിമുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിന് ഉപയോഗിക്കുന്നത് ?
 a) CaCl₂ b) Ag Br c) Na Cl d) Na OH

**ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ് കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി**

രസതന്ത്രം - 14

1. അന്തരീക്ഷ വായുവിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ കാണപ്പെടുന്ന അലസവാതകം
a) ആർഗൺ b) റേഡിയം c) നിയോൺ d) ഹീലിയം
2. വിമാനങ്ങളുടെ പുറംഭാഗം നിർമ്മിക്കാനുപയോഗിക്കുന്ന ലോഹസങ്കരം
a) സ്റ്റീൽ b) നിക്രോം c) അൽനിക്കോ d) ഡ്യുറാലുമിൻ
3. ഇൻസുലിൻ അടങ്ങിയ ലോഹം
a) ചെമ്പ് b) സിങ്ക് c) സിൽവർ d) ഇരുമ്പ്
4. ഓസോൺ തന്മാത്രയിലെ ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം
a) 1 b) 2 c) 3 d) 4
5. ഒരു ഉപലോഹമാണ്
a) ബോറോൺ b) കോപ്പർ c) സ്വർണ്ണം d) ക്രോമിയം
6. രസതന്ത്രത്തിലെ അളവു തൂക്ക സമ്പ്രദായം നടപ്പാക്കിയത്?
a) ലാവോസിയ b) ഹെന്റി കാവൻഡിഷ്
c) ബെഴ് സീലിയസ് d) ഹംഫ്രി ഡേവി
7. ഒരു മൂലകത്തിന്റെ എല്ലാ സ്വഭാവവും കാണിക്കുന്ന ഏറ്റവും ചെറിയ കണിക
a) തന്മാത്ര b) ആറ്റം
c) സംയുക്തം d) മൗലിക കണങ്ങൾ
8. മിന്നാമിനുങ്ങിന്റെ വെളിച്ചത്തിനു കാരണമായ രാസവസ്തു
a) നൈട്രജൻ b) ലൂസിഫെറിൻ
c) മീഥെയ്ൻ d) ഇതുമെന്യൻ
9. ക്ലോറിന്റെ ബ്ലീച്ചിംഗ് പ്രവർത്തനത്തിന് ആവശ്യമായ ഘടകം
a) സൂര്യപ്രകാശം b) താപം c) മർദ്ദം d) ജലം
10. സൂര്യനിൽനിന്നുള്ള അൾട്രാവയലറ്റ് രശ്മികൾ തടയുന്നത്?
a) സൾഫർപാളി b) ഓസോൺ പാളി
c) കാർബൺഡൈ ഓക്സൈഡ് d) മീഥെയ്ൻ പാളി
11. സസ്യങ്ങൾ നൈട്രജൻ സ്വീകരിക്കുന്നത് ഏത് രൂപത്തിലാണ്?
a) നൈട്രേറ്റ് b) ഓക്സൈഡ്
c) ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് d) കാർബണേറ്റ്
12. D D T കണ്ടുപിടിച്ച ശാസ്ത്രജ്ഞൻ?
a) ജോൺ ഡാൾട്ടൺ b) പോൾ ഹെർമൻ മുളളർ
c) ഹെന്റി കാവൻഡിഷ് d) ലാവോസിയ
13. ലോഹങ്ങളിൽ താപ പ്രസരണം നടക്കുന്നത്?
a) ചാലനം b) വികിരണം
c) സംവഹനം d) ഇതൊന്നുമല്ല
14. റിമോട്ടുകളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന വികിരണമേതാണ്?
a) മൈക്രോവേവ് b) ഇൻഫ്രാറെഡ്
c) അൾട്രാവയലറ്റ് d) ദൃശ്യപ്രകാശം
15. ഇന്ത്യയുടെ ദേശീയ ശാസ്ത്രദിനം
a) ജനുവരി 28 b) ഫെബ്രുവരി 28
c) മാർച്ച് 28 d) മെയ് 28

ജില്ല വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

രസതന്ത്രം - 16

1. പഞ്ചസാര ചൂടാക്കിയാൽ ലഭിക്കുന്ന കുറഞ്ഞ പദാർത്ഥം
 a) കാർബൺ b) ഹൈഡ്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) കോക്ക്
2. ഒരാറ്റത്തിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടേയും പ്രോട്ടോണുകളുടേയും എണ്ണം
 a) എപ്പോഴും തുല്യം b) തുല്യമല്ല c) ചിലപ്പോൾ തുല്യം d) ഇവയൊന്നുമല്ല
3. ക്രിയാശീലം കൂടിയ ലോഹം
 a) മെർക്കുറി b) പൊട്ടാസ്യം c) മഗ്നീഷ്യം d) സിങ്ക്
4. ചിരിപ്പിക്കുന്ന വാതകം
 a) സൾഫർഡയോക്സൈഡ് b) കാർബൺ മോണോക്സൈഡ്
 c) കാർബൺ ഡയോക്സൈഡ് d) നൈട്രസ് ഓക്സൈഡ്
5. തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഒന്നിൽ കൂടുതൽ സംയോജകതയുള്ള മൂലകം
 a) കാർബൺ b) സോഡിയം c) ക്രോമിയം d) ഹൂറിൻ
6. ഒരു ന്യൂക്ലിയർ ഇസനമാണ്
 a) യൂറേനിയം b) ബോറോൺ c) കാഡ്മിയം d) ഘനജലം
7. ഒരേ അറ്റോമികനമ്പരം വ്യത്യസ്ത മാസ് നമ്പരം ഉള്ള ഒരേ മൂലകആറ്റങ്ങളാണ്
 a) ഐസോബാറ്റുകൾ b) ഐസോടോപ്പുകൾ c) ഐസോതേമുകൾ d) ഐസോമറുകൾ
8. ഒരു അറ്റോമിക ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളാവുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം കണ്ടെത്തുന്നതിന്----- എന്ന സമവാക്യം ഉപയോഗിക്കാം
 a) n^2 b) $2n^2$ c) $2n^3$ d) n^3
9. ഓക്സിജൻ കണ്ടുപിടിച്ച ശാസ്ത്രജ്ഞൻ
 a) ജോസഫ് പ്രീസ്റ്റ്ലി b) ഹെൻറി കാവൻഡിഷ് c) ചാൾ വിക് d) ജെ.ജെ.തോംസൺ
10. പാൽ കേടുകൂടാതിരിക്കാൻ സ്വീകരിക്കുന്ന ഒരു മാർഗമാണ്
 a) ഗാൽവനൈസേഷൻ b) ന്യൂട്രലൈസേഷൻ
 c) സെൻട്രിഫ്യൂഗേഷൻ d) പാസ്ചറൈസേഷൻ
11. താഴെ പറയുന്നവയിൽ ലോഹങ്ങളുടെ പ്രത്യേകതയല്ലാത്തത് ഏത്?
 a) പ്രകാശസാന്ദ്രത b) മാലിയിബിലിറ്റി c) ഡക്ടിലിറ്റി d) സൊണാരിറ്റി
12. pH മൂല്യം 5 ൽ കുറവായ ഒരു പദാർത്ഥം ----- സ്വഭാവം പ്രകടിപ്പിക്കും
 a) ക്ഷാരം b) അമ്ളത c) ന്യൂട്രൽ d) ലോഹീയ
13. കൽക്കരിയിൽനിന്നും ഉൽപന്നങ്ങൾ വേർതിരിക്കാൻ സ്വീകരിക്കുന്ന മാർഗമാണ്
 a) അംശീകരണം b) സ്വേദനം c) ഉൽപതനം d) ബാഷ്പീകരണം
14. കേശികതാഴ്ച കാണിക്കുന്ന ഒരു വസ്തുവാണ്
 a) ജലം b) മെർക്കുറി c) തേൻ d) ആവണക്കണ്ണ
15. ജലതന്മാത്രയിലുള്ള ഓക്സിജൻ,ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ അനുപാതം
 a) 1:2 b) 2:1 c) 1:1 d) 1:3
16. തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ദ്രവണാങ്കം കൂടിയ മൂലകം ഏത്?
 a) കോപ്പർ b) ഇരുമ്പ് c) കാർബൺ d) സിങ്ക്
17. നിറമുള്ള വസ്തുക്കളുടെ നിറമില്ലാതാക്കുന്ന പ്രക്രിയ
 a) ലീച്ചിങ് b) ബ്ലീച്ചിംഗ് c) നിർവ്വീരീകരണം d) ഫെർമെന്റേഷൻ
18. അറ്റോമിക നമ്പർ 19. ഈ മൂലകം ആവർത്തന പട്ടികയിൽ എത്രാമത്തെ ഗ്രൂപ്പിലും പീരിയഡിലുമാണ്?
 a) ഗ്രൂപ്പ് 4, പീരിയഡ് 1 b) ഗ്രൂപ്പ് 3, പീരിയഡ് 1 c) ഗ്രൂപ്പ് 1, പീരിയഡ് 4 d) 1 ഗ്രൂപ്പ് 18, പീരിയഡ് 4
19. ലാക്ടോമീറ്റർ ഒരു ----- ആണ്
 a) ഹൈഗ്രോമീറ്റർ b) ഹൈഡ്രോ മീറ്റർ c) തെർമോമീറ്റർ d) ബാരോമീറ്റർ
20. പഞ്ചസാര ചൂടാക്കുമ്പോൾ വാതകാവസ്ഥയിൽ നഷ്ടപ്പെടുന്നത്
 a) കാർബൺ b) ഹൈഡ്രജൻ c) ഓക്സിജൻ d) ജലബാഷ്പം

ജില്ലാ വിദ്യാഭ്യാസ പരിശീലന കേന്ദ്രം കൊല്ലം , കൊട്ടാരക്കര
നാഷണൽ മീൻസ് കം മെറിറ്റ് സ്കോളർഷിപ്പ് പരീക്ഷ 2019 - പഠനസഹായി

chemistry

ഉത്തരസൂചിക

മൂലകങ്ങളും സംയുക്തങ്ങളും -1

1-d, 2-c, 3-b, 4-c, 5-c, 6-d, 7-c, 8-a, 9-d, 10-d,
11-a, 12-c, 13-a, 14-b, 15-b, 16-b, 17-b, 18-d, 19-d, 20-b

ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും - 2

1-b, 2-c, 3-b, 4-a, 5-a, 6-c, 7-d, 8-b, 9-b, 10-d,
11-b, 12-d, 13-a, 14-c, 15-d, 16-b, 17-a, 18-c

ഫൈബറുകളും പ്ലാസ്റ്റിക്കുകളും - 3

1-a, 2-d, 3-a, 4-b, 5-d, 6-d, 7-c, 8-b, 9-d, 10-c,
11-c, 12-c, 13-b, 14-c, 15-b, 16-a, 17-b, 18-d

ആസിഡുകളും ആൽക്കലികളും - 4

1-b, 2-a, 3-d, 4-c, 5-b, 6-b, 7-d, 8-c, 9-d, 10-b,
11-c, 12-a, 13-b, 14-c, 15-b, 16-c, 17-b, 18-a

ആവർത്തനപട്ടിക - 5

1-c, 2-b, 3-c, 4-c, 5-d, 6-a, 7-c, 8-a, 9-b, 10-c,
11-a, 12-b, 13-b, 14-d, 15-a, 16-a, 17-d, 18-b

ഇന്ധനങ്ങൾ - 6

1-d, 2-b, 3-c, 4-a, 5-c, 6-a, 7-b, 8-c, 9-b, 10-d,
11-d, 12-a, 13-a, 14-d, 15-b, 16-c, 17-a, 18-d, 19-b

ജലം - 7

1-d, 2-c, 3-b, 4-b, 5-c, 6-a, 7-b, 8-d, 9-a, 10-b,
11-c, 12-b, 13-b, 14-a, 15-d

ശിലകളും ധാതുക്കളും - 8

1-d, 2-a, 3-b, 4-a, 5-b, 6-b, 7-c, 8-a, 9-c, 10-d,
11-c, 12-a, 13-b, 14-b, 15-c, 16-a, 17-b, 18-c

ഭൗതികമാറ്റവും രാസമാറ്റവും - 9

1-b, 2-c, 3-c, 4-d, 5-a, 6-b, 7-a, 8-c, 9-d, 10-a,
11-c, 12-d, 13-d, 14-b, 15-c, 16-a

രസതന്ത്രം നിത്യജീവിതത്തിൽ -10

1-b, 2-d, 3-d, 4-d, 5-c, 6-b, 7-c, 8-d, 9-c, 10-a,
11-b, 12-d, 13-a, 14-c, 15-d

chemistry – 11

1. c, 2.d, 3.d, 4.b, 5.b, 6.c, 7.a, 8.c, 9.b, 10. c,
11.c, 12.c, 13.b, 14.b, 15.a

chemistry – 12

1.b, 2.c, 3.b, 4.c, 5.b, 6.a, 7. b, 8.a, 9.c, 10. d,
11.a, 12.b, 13.b, 14.b, 15.a

chemistry – 13

1. b, 2.a, 3.c, 4.b, 5.a, 6.d, 7. b, 8.b, 9.d, 10. a,
11.a, 12.a, 13.b, 14.c, 15.b

chemistry – 14

1. a, 2.c, 3.b, 4.c, 5.a, 6.a, 7. b, 8.b, 9.d, 10. b,
11.a, 12.b, 13.a, 14.b, 15.b

chemistry – 15

1. a, 2.b, 3.a, 4.b, 5.b, 6.a, 7. d, 8.d, 9.b, 10. b, 11.a, 12.c, 13.c, 14.b, 15.c

chemistry – 16

1-c, 2-a, 3-b, 4-d, 5-c, 6-a, 7-b, 8-b,
9-a, 10-d, 11-a, 12-b, 13-a, 14-b, 15-a,
16-c, 17-b, 18-c ,19-b, 20-d