

101) When an electron revolves in a stationary orbit
ఎలక్ట్రాన్స్ ఒక స్థిరకక్ష్యలలో తిరుగుతున్నప్పుడు

1) No change in energy
శక్తి మార్పు వుండదు

2) Increase in energy
శక్తి పెరుగును

3) Attains stability
స్థిరత్వాన్ని పొందును

4) Does not gain kinetic energy
అవి గతిజశక్తిని పొందవు

102) The number of σ and π bonds between two carbon atoms in C_2 is
 C_2 రెండు కార్బన్ పరమాణువుల మధ్య ఉండే σ మరియు π బంధాల సంఖ్య

1) Three σ bonds and no π bonds
మూడు σ బంధాలు మరియు π బంధాలు తీవు

2) Two π bonds and no σ bond
రెండు π బంధాలు మరియు ఒక σ బంధము

3) Two σ bonds and no π bond
రెండు σ బంధాలు మరియు ఒక π బంధము

4) One π bonds and no σ bond
ఒక π బంధము మరియు ఒక σ బంధము

103) Number of unpaired electrons in CO molecule is
CO అణువునందు గల జతకూడని ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య

- | | |
|------------------|------------------|
| 1) Zero
సున్న | 2) One
ఒకటి |
| 3) Two
రెండు | 4) Three
మూడు |

104) The existence of large number of organic compounds is because of
అధిక సంఖ్యలో కర్బన సమ్మేళనాలు ఉండుటకు గల కారణము

- 1) Un paired electrons of carbon
కార్బన్ యొక్క జతగూడని ఎలక్ట్రాన్
- 2) Tendency of carbon to catenate
కార్బన్ కాటినేషన్ ప్రవృత్తి వలన
- 3) Hybradisation of carbon
కార్బన్ యొక్క సంకరీకరణము
- 4) None of the above
పైవి ఏదీ కాదు

105) Aluminum bears a diagonal relationship with
అల్యూమినియం తో కర్ణ సంబంధము కలిగి ఉండును

- | | |
|-------|-------|
| 1) B | 2) C |
| 3) Si | 4) Be |

106) Boron compounds behave as lewis acids because of their
బోరాన్ సమ్మేళనాలు లూయిస్ & ఆమ్లాలుగా ప్రవర్తించుటకు గల కారణము

- 1) Acidic nature
ఆమ్ల స్వభావాలు
- 2) Covalent nature
సమయోజ నీయ స్వభావము
- 3) Electron deficient character
ఎలక్ట్రాన్ కొరత గుణము

4) Ionising property
అయనీకరణ ధర్మము

107) Which of the following compound is not used as fertilizer
వాటర్ గ్యాస్ యొక్క మిశ్రమము

- 1) $(NH_4)_2 SO_4$ 2) $H_2N CONH_2$
3) $CaSO_4$ 4) $Ca_3 (PO_4)_2$

108) Bleaching action of Chlorine is due to
క్లోరిన్ యొక్క నిరంజ కరణము వీలన

- 1) Oxidation 2) Reduction
ఆక్సీకరణము క్షయకరణము
3) Hydrolysis 4) Decomposition
జలవిశ్లేషణ విఘటనము

109) $[Fe(CN)_5(CO)]^{3-}$ IUPAC name is
 $[Fe(CN)_5(CO)]^{3-}$ యొక్క IUPAC నామము.

- 1) Penta cyano carbonyl ferrate (II)
పెంటా సైనో కార్బొనైల్ ఫెర్రేట్ (II)
2) Carbonyl pentacyanido ferrate (II)
కార్బొనైల్ పెంటా సైనితో ఫెర్రేట్ (II)
3) Penta cyano carbonyl Iron (III)
పెంటా సైనో కార్బొనైల్ ఐరన్ (III)
4) Carbonyl penta cyano Iron (III)
కార్బొనైల్ పెంటా సైనో ఐరన్ (III)

110) Gold can exhibit the oxidation states
బంగారము ప్రదర్శించు గల ఆక్సీకరణ స్థితులు

- 1) +1 & +2 2) +2 & +3

3) +1 & +3

4) +2 & +4

111) The colour of $[(Ti(H_2O)_6)^{3+}]$ is due to
 $[(Ti(H_2O)_6)^{3+}]$ S యొక్క రంగుకు గల కారణము

1) Transfer of electron from one to another atom of titanium
ఒక టైటానియం పరమాణువు నుండి మరొకదానికి ఎలక్ట్రానిక్ మార్పిడి

2) Presence of water molecules
నీటి అణువులు ఉండుట

3) d-d transition
d-d పరివర్తనము

4) Intermolecular vibration
అణు అంతర కంపనము

112) Lanthanides form complex with
లాంథనైడులుతో సమ్మేళనాలు పర్వరచును.

1) Chelating agents
క్రీలేటింగ్ కారకాలు

2) Monodentate ligands
ఏకవాక్షలైగాండ్లు

3) Bidentate ligands
ద్విగవాభ్ లైగాండ్లు

4) Simple anions
సాధారణ అయాన్లు

113) Which of the two have almost similar size
క్రింది వాటిలో వేటికి దాదాపు ఒకే పరిమాణము ఉండును.

1) ^{22}Ti & ^{40}Zr

2) ^{41}Nb & ^{73}Ta

3) ^{39}Y & ^{57}La

4) ^{20}Ca & ^{77}Ir

114) The process of removing gangue particles by washing in a current of water is called

నీటి ప్రవాహములో గాంగ కణాలను శుభ్రపము చేయు విధానము.

1) Levigation

తెవిగేషన్

2) Liqutation

లిక్వేషన్

3) Leachign

లీచింగ్

4) Cupellation

లకుపెల్లేషన్

115) Slag is a product of

లోహములము అనునది యొక్క ఉత్పత్తి

1) Flux and coke

ద్రవకారి మరియు కోక్

2) Coke and metal oxide

కోక్ మరియు లోహఆక్సైడ్

3) Flux and Impurities

ద్రువికారి మరియు వృత్తాలు

4) Metal and flux

లోహము మరియు ద్రవకారి

116) Primary valency denotes

ప్రాథమిక సమయోజనీయత తెలుపునది.

1) Oxidation number

ఆక్సీకరణ సంఖ్య

2) Number of ligands

లైగాండ్ల సంఖ్య

3) Co-ordination numbers

సమన్వయ సంఖ్య

4) Effective atomic numbers

ప్రభావిక పరమామ సంఖ్య

117) IUPAC name of the compound $K_3 [Fe(CN)_6]$ is $K_3 [Fe(CN)_6]$

$K_3 [Fe(CN)_6]$ అను సమ్మేళనము యొక్క IUPAC నామము

1) Potassium ferrowanide

పొటాషియం ఫెర్రోసైనైడ్

2) Potassium ferricyanible

పొటాషియం ఫెర్రిసైనైడ్

3) Potassium hexacyano ferrate (II)

పొటాషియం హెక్సాసైనో ఫెర్రోట్ (II)

4) Potassium hexacyano ferrate (III)

పొటాషియం హెక్సాసైనో ఫెర్లేట్ (III)

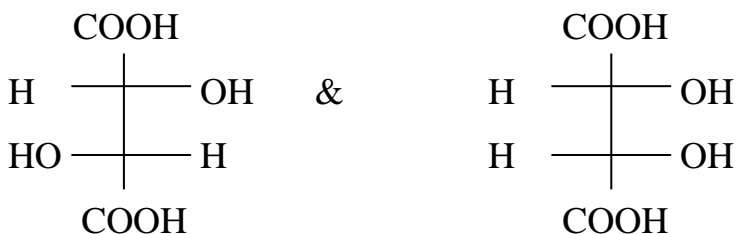
118) The number of Isomers possible for square planar complex $K_2 [pdClBr_2 (SCN)]$ is $K_2 [pdClBr_2 (SCN)]$ సమతల సమ్మేళనములో సార్వపదే అనురూపకాల సంఖ్య.

- 1) 6
2) 2
3) 5
4) 4

119) Which of the following does not show tautomerism?
క్రింది వాటిలో ఏది టాటామెరిస్ము ప్రదర్శించదు.

- 1) $C_6H_5COCH_3$
2) CH_3CHO
3) CH_3COCH_3
4) $C_6H_5COC(CH_3)_3$

120) The two isomers given below are
క్రింద ఇవ్వబడిన రెండు అనురూపకాలు



- 1) Enantiomers
ఎనాన్సియోమర్లు
- 2) Diastereomers
ఢయాస్టీరియోమర్లు
- 3) Mesomers
మీసోమర్లు
- 4) Homers
హోమోమర్లు

121) In $H_2C=CH-Br$ Bromine gas low reactivity because
 $H_2C=CH-Br$ నందు బ్రోమికకు తక్కువ చర్యాశీలతకు గల కారణము

- 1) -m effect of Bromine
బ్రోమిన యొక్క -m ప్రభావము
- 2) More electro negativity of Bromine
బ్రోమిన్ యొక్క అధిక ఋణవిద్యుదాత్మకత
- 3) Partial double bond character between C-Br bond
C-Br మధ్య బంధముకు పాక్షికద్విబంధ స్వభావము
- 4) +m effect of Bromine

బ్రోమిన్ యొక్క +m ప్రభావము

122) Which of the following is strongest acid.
క్రింది వాటిలో ఏది అత్యంత బలమైన ఆమ్లము

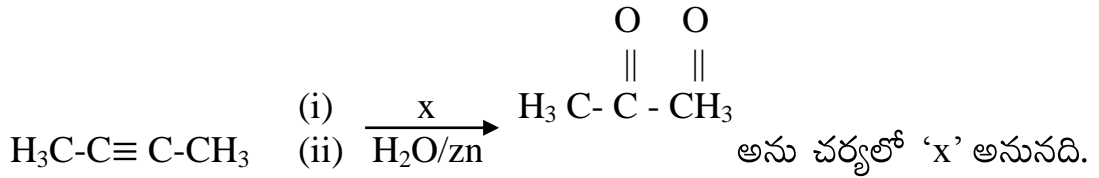
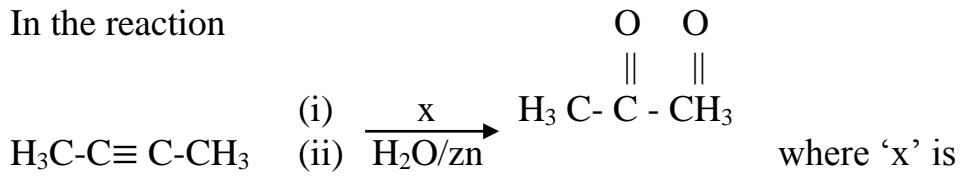
1) Acetic acid
అసిటిక్ ఆమ్లము

2) Chloro acetic acid
క్లోరో అసిటిక్ ఆమ్లము

3) Dichloro Acetic Acid
డైక్లోరో అసిటిక్ ఆమ్లము

4) Trichloroacetic acid
ట్రైక్లోరో అసిటిక్ ఆమ్లము

123) In the reaction

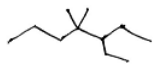


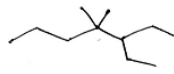
1) HNO₃

2) O₂

3) O₃

4) KMnO₄

124) The IUPAC name of  is

 నక గల IUPAC నామము

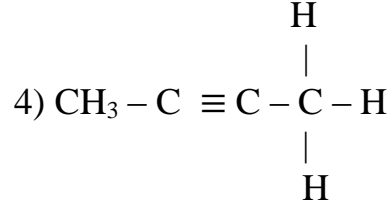
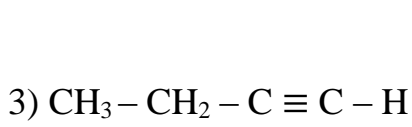
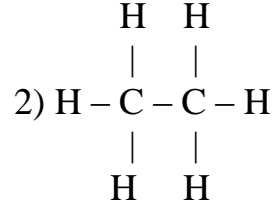
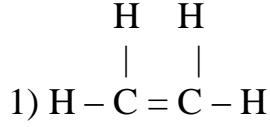
1) 3-ethyl -4, 4 - dimethyl heptane
3-ఇథైల్-4, 4- డైమిథైల్ హెప్టేన్

2) 1, 1- Diethyl -2, 2- dimethyl heptanes
1, 1- డైఇథైల్ -2, 2-డైమిథైల్ హెప్టేన్

3) 2- chloro butane
4, 4-డైమిథైల్ -5, 5-డై ఇథైల్ పెంటేన్

- 4) 5, 5- Diethyl -4, 4- dimethyl pentane
5, 5- డై ఇథైల్ -4, 4- డైమిథైల్ పెంటేన్

125) Which of the following bonds is more acidic
క్రింది బంధములలో ఏది అధిక ఆమ్లత్వమును కలిగియుండును.



126) Aniline on acetylation followed by bromination and subsequent hydrolysis gives.

అనిలీన్‌ను అసిటైలేషన్ చేసి తదుపరి బ్రోమినేషన్ మరియు తర్వాత జలవిశ్లేషణజరిపిన ఇచ్చినది.

1) *m*-Bromo Aniline
m-బ్రోమో అనిలీను

2) *O*. Bromoaniline
O బ్రోమో అనిలీను

3) *p*-bromoaniline
p-బ్రోమో అనిలీను

4) 2 & 3 both
2 & 3 రెండు

127) Benzene reacts with *n*-propyl chloride in the presence of Anhydrous AlCl_3 to give _____ predominant compound.

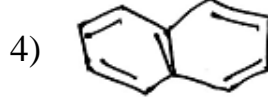
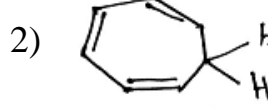
బెంజీన్‌ను అనాంధ్ర AlCl_3 సమక్షములో ప్రోపైల్ క్లోరైడు చర్య చేరినప్పుడు ప్రధానంగా ఏర్పడు సమ్మేళనము.

1) *n*-propyl benzene
n-ప్రోపైల్ బెంజీను

2) Isopropylbenzene
ఇసోప్రోపైల్ బెంజీను

- 3) 3-Propyl chlorobenzene 4) Chlorobenzene
 3-ప్రోపైల్ క్లోరోబెంజీను క్లోరో బెంజీను

128) Which of the following is not having aromatic character
 క్రింది వాటిలో ఏది ఆరోమాటిస్వభావాన్ని కలిగిలేదు.



129) When RCOCl and AlCl_3 are used in Fried-Crafts reaction the electrophile is
 ఫీనాల్ సైక్లోహెక్సనాల్ కంటే అధిక ఆమ్లత్వము కలిగి వుండును..... వలన

- 1) RCOCl 2) RCO
 3) $\text{R}^{(+)}$
 4) None of the above

130) Ethylene reacts with Bayer's reagent to give.
 బేయర్స్ కారకముతో ఇది లీన్ చర్యనొంది ఇచ్చినది.

- 1) Ethylene Glycol 2) Ethyl alcohol
 ఇదిలీన్ గైకాత్ ఇథైల్ ఆల్కహాలు
 3) Ethane 4) Acetylene
 ఈథేన్ అసిటిలీను

131) The cyano hydrine of a compound 'x' on hydrolysis gives lactic Acid.
 Then 'x' is
 అను సమ్మోళనము యొక్క సైనోహైడ్రీన్‌ను జల విశ్లేషణ గావించిన లాక్టిక్ ఆమ్లమును ఇచ్చును. అప్పుడు 'x' అనునది

- 1) HCHO 2) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
 3) CH_3CHO 4) $\text{CH}_3\text{-CO-CHO}$

132) Iso cyanide test is used for the detection of
ఐసోసైనైడు పరీక్షను ను కనుగొనుటకు ఉపయోగించుదురు.

1) Primary Alcohol

ప్రాథమిక ఆల్కహాలు

2) Primary amines

ప్రాథమిక అమైన్

3) Secondary Amine

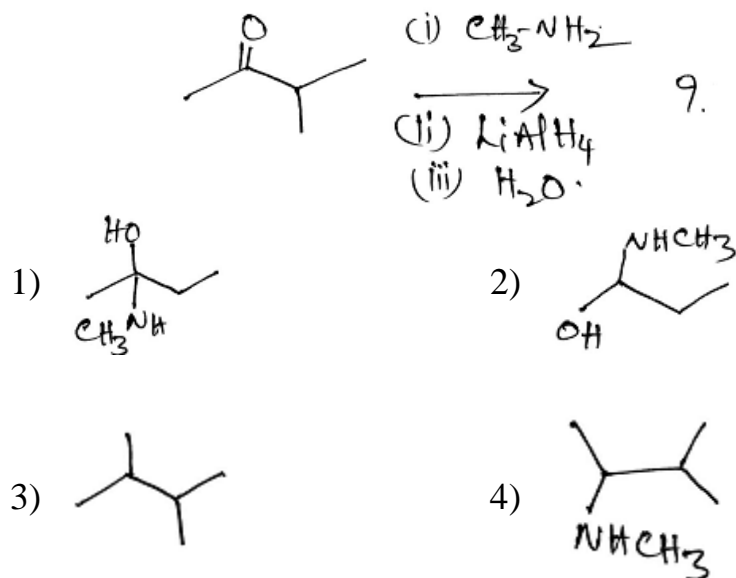
ద్వితీయ అమైన్

4) Secondary alcohol

ద్వితీయ ఆల్కహాలు

133) The major organic compound formed in is ten following reaction

క్రింది చర్య అధికముగా ఏర్పడే కర్బనసమ్మేళనము



134) Predict ten correct order of reactivity of ten following compounds

క్రింది సమ్మేళనాల యొక్క సరియైన చర్యాశీలత క్రమమును గుర్తించుము.

1) Benzene > Pyrrole > thiophene > Furan

బెంజీను > పిర్రోల్ > ప్యూరాన్ > ఫిర్రోల్

2) Benzene > Thiophene > Furan > Pyrrole

బెంజీను > థయోఫీన్ > ప్యూరాన్ > పిర్రోల్

3) Pyrrole > Furan > Thiophene > Benzene

పిర్రోల్ > ప్యూరాన్ > థయోఫీన్ > బెంజీను

4) Benzene > Furan > Thiophene > Pyrrol

బెంజీను > ప్యూరా > థయోపీన్ > పిర్రోలు

135) Tollens test is given by
టోలెన్స్ పరీక్షను ఇచ్చినది.

1) All can bohydrates
డీ హైడ్రోజనీకరణము

2) Non-reducing sugars
క్షయి కరింపని చక్కరలు

3) Reducing sugars
క్షయికరణ చక్కెరలు

4) Polysaccharides
పాలిశాఖరైడులు

136) The enzyme that is used to conreof sucrose into glucose and fructose
సూక్రోజ్ నుండి గ్లూకోజ్ మరియు ఫ్రక్టోజ్ ఏర్పడే చర్యలో ఉపయోంచే ఎంజైమ్ ఏది

1) Gymase
జైమేజ్

2) Investase
ఇన్వెస్టేజ్

3) nfhspx
లిఫేజ్

4) Amidase
అమిడేజ్

137) Carbohydrates are
కార్బోహైడ్రేట్లు అనునవి

1) Poly hydroxyl Acids
పాలీహైడ్రాక్సీ అమైనులు

2) Poly hydroxyl Amines
పోలి హైడ్రాక్సీ అమైనులు

3) Poly hydroxyl Aldehydes or ketones
పోలి హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడులు లేదా కీటోనులు

4) Di or tri hydroxyl alchudes or ketones
డై లేదా ట్రై హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడులు లేదా కీటోనులు

138) At ten iso electric point aminoacids have
సమ విద్యుత్ స్థానము అమినో ఆమ్లాలు - అందును

1) High mobility
అధిక చలనము

2) High electric conductivity
అధిక విద్యుత్ వాహకత

3) High solubility

4) Equal Acid-base ionization

139) According to ten simple kinetic theory PV is equal to
సామాన్య గతిక సిద్ధాంతానుసారము PV అనునదికు సమానము.

1) $1/3 mnv^2$

2) $1/2 mnv^2$

3) $3/2 mv^2$

4) $1/2 mv^2$

140) The Jonle – Thomason expansion of an ideal gas
ఒక ఆదర్శ వాయువు యొక్క జౌల్ థామ్సన్ వ్యాకోచము

1) An isobaric process

ఒక సమపీడన ప్రక్రియ

2) An Isothermal process

ఒక సమోష్ణ ప్రక్రియ

3) An Isoenthalpic process

ఒక సమ ఎంథాల్పీప్రక్రియ

4) None

ఏదీకాదు

141) With in crease in temperature the fluidity of liquids
ఉష్ణోగ్రత పెరిగే కొద్ది ద్రవము యొక్క ద్రవత్వము

1) Decease

తగ్గును

2) Increase

పెరుగును

3) Remain constant

స్థిరంగా ఉండును

4) May increase or decrease

పెరగవచ్చు లేదా తగ్గవచ్చు

142) Ionic solids are characterized by -
ఘన అయోనిక పదార్థాలు - లక్షణాలతో గుర్తిస్తారు

1) Good conductivity in solid state

ఘన స్థితిలో మంచివాహకము

2) High vapour pressure

అధిక భాష్పపీడనము

3) Low melting point

అల్పద్రవీభవన స్థానము

4) Solubility in pilarsolvents

దృఢీయ ద్రావణీలోకరుగు

143) In *cscl* structure, each cs^+ ion is surrounded by
cscl నిర్మాణములో, ప్రతి cs^+ అయాన్ చే చుట్టబడి వుండును.

1) 4 \bar{cl} ions

2) 6 \bar{cl} ions

4 \bar{cl} అయాన్లు

6 \bar{cl} అయాన్లు

3) 8 \bar{cl} ions

4) 12 \bar{cl} ions

8 \bar{cl} అయాన్లు

12 \bar{cl} అయాన్లు

144) Schottky defect causes

షాట్కీ లోపము వలన కలుగునది

1) Increase in ten density of solid

ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రత పెరుగును

2) Decrease in ten density of solids

ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రత తగ్గును

3) No change is ten density of solids

ఘనపదార్థము యొక్క సాంద్రతలో మార్పులేదు

4) Decrease in ten conductivity of solids

ఘనపదార్థము యొక్క వాహకత తగ్గును

145) Which of ten following solution will have the lowest vapour pressure
క్రింది ద్రావణాలలో దేనికి అత్యల్పభాష్పపీడనము ఉండును .

1) 0.1m glucose

0.1 మో. గ్లూకోజు

3) 0.1m BaCl₂

0.1 మో. BaCl₂

2) 0.1m NaCl

0.1 మో. NaCl

4) 0.1 m Al₂ (So₄)₃

0.1 మో. Al₂ (So₄)₃

146) IN ten electro osmosis

విద్యుత్ ద్రవాభిసరణలో

1) Particles move but liquid rests

కణాలు కదులును కాని ద్రవము నిలడగా ఉండును

2) Liquid moves and particle rest

ద్రవము కదులును మరియు కణాలు నిలకడగా ఉండును

3) Only particles move

కణాలు మాత్రమే కదులును

4) None of ten above

పైవేది కాదు

147) in Brownian movement, the path followed by particle is

బ్రౌనియన్ చలనములో, కణము అను సరించుమార్గము

1) Linear

రేఖీయము

2) Zig-zag

వక్రమార్గము

3) Circular

వృత్తాకార

4) Curved

వంపు మార్గము

148) Which of ten following aqueous solution has ten low boiling point.
గాఢత ప్రమాణము ఉష్ణోగ్రత నుండి స్వతంత్రముగా ఉండుట

- | | |
|---|---------------|
| 1) 0.01 m NaCl | 2) 0.02m HCl |
| 0.01 మో. NaCl | 0.02 మో. HCl |
| 3) 0.15m C ₂ H ₅ OH | 4) 0.005m KBr |
| 0.15 మో. C ₂ H ₅ OH | 0.005 మో KBr |

149) it ten rate for ten chemical reaction is expressed as rate = K [A] [B]ⁿ then
రసాయనిక చర్య యొక్క వేగాన్ని K [A] [B]ⁿ తో చెప్పినప్పుడు

1) Order of reaction is one
చర్యయొక్క క్రమము ఒకటి

2) Order of reaction is 'n'
చర్యయొక్క క్రమము 'n'

3) Order of reaction is '1+n'
చర్యయొక్క క్రమము '1+n'

4) Order of reaction is '1-n'
చర్యయొక్క క్రమము '1-n'

150) Thermodynamics is concerned with
ఉష్ణగతిక శాస్త్రముకి సంబంధించినది

1) Total energy of a system
వ్యవస్థయొక్క మొత్తము శక్తి

2) Energy changes in a system
వ్యవస్థయొక్క శక్తి మార్పు

3) Rate of a chemical change

రసాయనిక మార్పుయొక్క వేగము

4) Mass changes in nuclear reactions
కేంద్రక చర్యలలో ద్రవ్యరాశి మార్పు