


Question paper NEET. Chapter. 7.
Organic.

Que 1 નિચેના પૈકી સૌથી સ્થાયી કયા આયન છે?

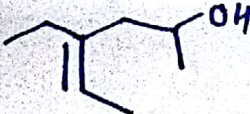
- (A) $(CH_3)_2\overset{+}{C}H$ (B) $CH \equiv C^+$ (C) $(C_6H_5)_2\overset{+}{C}H$ (D) $CH_2 = \overset{+}{C}H$

Que 2  નું નામ આપો.

- (A) સ્પાયરો [2,2,2] ઓક્ટેન (B) બાય સાયક્લો [2,2,2] ઓક્ટેન
(C) બાયસાયક્લો [2,2,1] હેપ્ટેન (D) સ્પાયરી [2,2,1] હેપ્ટેન

Que 3 -I અસરનો દરજ્જો કયો જણાવો.

- (A) $-I > -OCH_3 > -OH > -C_6H_5$ (B) $-C_6H_5 > -OH > -OCH_3 > -I$
(C) $-OH > -OCH_3 > -C_6H_5 > -I$ (D) $-I > -OH > -C_6H_5 > -OCH_3$


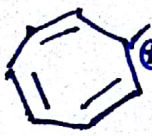
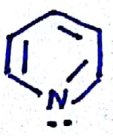

Que 4  નું IUPAC નામ આપો.

- (A) 4 ઈથાઈલ લેક્ઝ 3 ઈન 2 ઓલ (B) 4 ઈથાઈલ લેક્ઝ 4 ઈન 2 ઓલ
(C) 4 ઈથાઈલ લેક્ઝ 2 ઓલ (D) 3 ઈથાઈલ લેક્ઝ 2 ઈન 5 ઓલ

Que 5 CO_3^{2-} માં C અને O વચ્ચેની બંધનશક્તિ જણાવો.

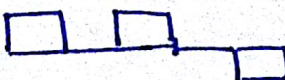
- (A) 1 (B) 2 (C) 1.33 (D) 1.5

Que 6 નિચેના પૈકી કયું સંયોજન સ્પિરોએટીક નથી

- (A)  (B)  (C)  (D) 

Que 7 કયા કાર્બોકેટાયન વધુ સ્થાયી છે.

- (A) $CH_3-CH_2-\overset{+}{C}H_2$ (B) $CH_3-\overset{+}{C}H-CH_3$ (C) $CH_3-\overset{+}{C}(CH_3)-CH_3$ (D) બધાજ





Que 8 IUPAC નામ આપો. 

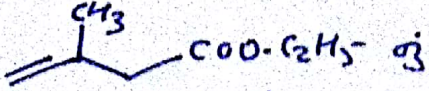
- (A) બાય સાયક્લો બ્યુરાઈલ સાયક્લો બ્યુટેન (B) સાયક્લો ડિડેકેન
(C) 1,1',2',1'' દ્વિ સાયક્લો બ્યુટેન (D) ઓક્ટેનની

Que 9 કયા દ્રવ્ય ન્યુક્લિયોફાઈલ છે.

- (A) $\overset{+}{N}O_2$ (B) $:CX_2$ (C) $:\overset{-}{N}H_2$ (D) $\overset{\cdot}{C}H_3$



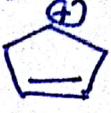
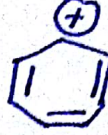
Que 10. સૌથી વધુ સક્રીય કયું સંયોજન છે.

- (A)  (B)  (C)  (D) 

Que 11.  નું IUPAC નામ આપો.

- (A) ઇથાઇલ મેટ્રીલેટ (B) ઇથાઇલ મિથાઇલ ઓક્રોએટ
(C) ઇથાઇલ મેસિટો ઇથેનોએટ (D) ઇથાઇલ 3 મિથાઇલ ઓક્ટ 3 ઇનોએટ

Que 12. સૌથી સ્થાયી કાર્બોકેટાયન કયું છે.

- (A)  (B)  (C)  (D) 

Que 13. કયો દ્રવ્ય ઇલેક્ટ્રોન અનુસારી છે.

- (A) H₂O (B) NH₃ (C) C₂H₅OH (D) SO₃

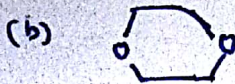
Que 14. યોગ્ય જોડકા જોડો.

List 1

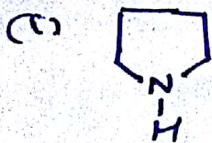
List 2



(i) પાયરોલિડીન



(ii) ઓક્સાઇન




(iii) 1,4 સાયક્લોપેન્ટેન

(A) a → (ii) b → (iii) c → (i) (B) a → i b → ii c → iii

(C) a → (iii) b → (i) c → (ii) (D) a → ii b → (i) c → iii

Que 15. કયા અણુ માં C-H બંધ લંબાઈ સૌથી ટૂંકી છે.

- (A) CH₄ (B) CH₃-CH₃ (C) CH₂=CH₂ (D) CH≡CH

Que 16. IUPAC નામ આપો 

(A) 1,3 સાયક્લોહેક્સાઇલ પ્રોપેન (B) 1,3 સાયક્લોહેક્સાઇલ એથાઇલ પ્રોપેન

(C) 1,3 સાયક્લોહેક્સાઇલ પ્રોપેન (D) 1,3 સાયક્લોહેક્સાઇલ ઇથેન

Que 17. બેન્ઝીનની સંસપદન ઉર્જા કેટલી છે.

- (A) 125.33 kJ/mol (B) 1355 kJ/mol (C) 146 kJ/mol (D) 230 kJ/mol

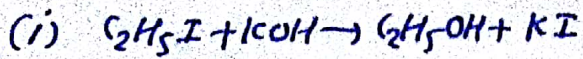
Que 18. કયો દ્રવ્ય વધુ સ્થાયી છે.

- (A) H-C≡C[⊖] (B) CH₂=C[⊖]H (C) CH₃-C[⊖]H₂ (D) CH₂-CH₂-C[⊖]H₂

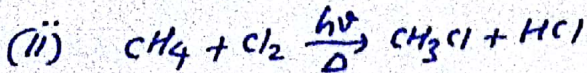
Que 19

જોડકા વાંચો.
List - 1

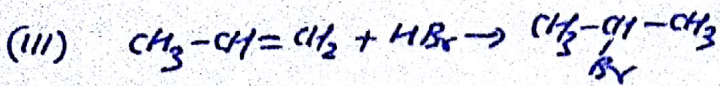
List - 2



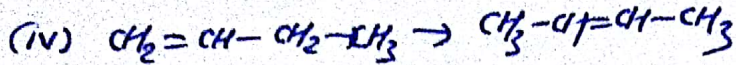
(a) પુનર્વિન્યામ પ્રક્રિયા



(b) વિસ્થાપન પ્રક્રિયા



(c) યોગાત્મક પ્રક્રિયા



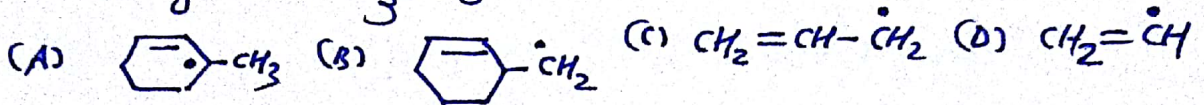
(d) વિભાજન પ્રક્રિયા

(A) i → a ii → b iii → c iv → d (B) (i) → a (ii) → b (iii) → d (iv) → c

(C) i → b ii → b iii → c iv → a (D) i → b ii → c iii → d iv → a

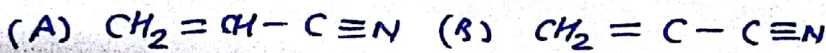
Que 20

સાંજ વધુ સ્થાયી ગુકનમુલક કયો છે.



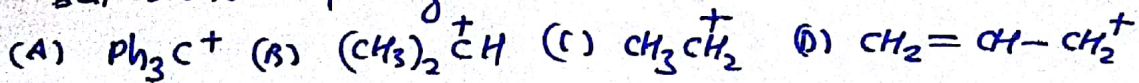
Que 21

ડાઈબેન્ડ જમણી sp^2, sp^2, sp, sp સંકરણ કયા અણુમાં થાય છે.



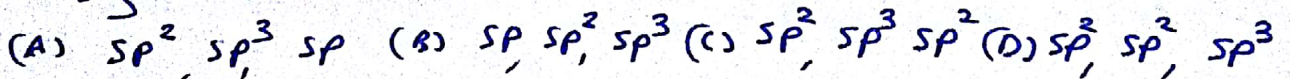
Que 22

કયો ડાઈઓકરાયન વધુ સ્થાયી છે.



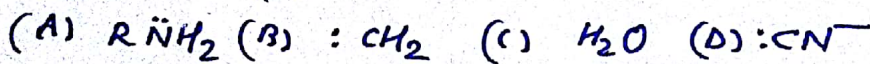
Que 23

$\overset{+}{C}H_2, \overset{-}{C}H_2$ અને $CH_2=CH-\overset{-}{C}H_2$ માં ડાઈબેન્ડનું સંકરણ અનુક્રમે કયું થશે.



Que 24

કયો દબિંદ્વીકારણ છે.



Que 25

સંપદન અસર સાથે સંકળાયેલું છે.

(A) અકાર્બનિક આલેશન π બંધનના દૈનું સ્થાનાંતર છે.

(B) અકાર્બનિક આલેશન π દબિંદ્વીકારણનું સ્થાનાંતર છે.

(C) બંને (D) અકાર્બનિક આલેશન

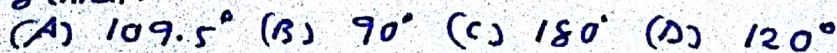
Que 26

ડાઈબેન્ડનાયનનું બંધાણ કોઈ સમાન છે.

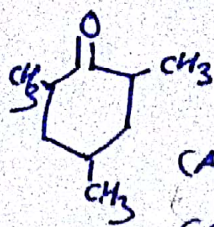
(A) ગુકનમુલક (B) ડાઈબેન્ડનાયન આયન (C) અમોનિયા (D) ડાઈબેન્ડ

Que 27

1,1,2,2 ટેટ્રા ક્લોરો દબિંદ્વીકારણ માં Cl-C-Cl વચ્ચેની બંધ કોણ કોણી.



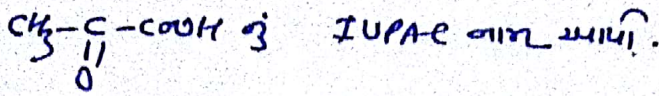
Que 28



જું IUPAC નામ આપી.

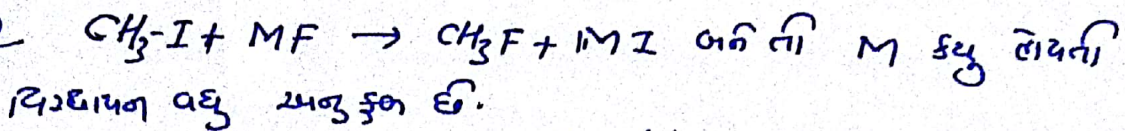
- (A) 1,3,5 ટ્રાયમિથાઇલ ડેકાહીડ્રોનેન (B) 1 ફીરો 2,4,6 ટ્રાયમીથાઇલ
(C) 2,4,6 ટ્રાયમિથાઇલ સાયક્લો હેક્ઝેનેન (D) ટ્રાયમિથાઇલ ડાયુરેનેન

Que 29



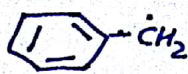
- (A) પાયરુવિક એસિડ (B) 2 ઓક્સી પ્રોપીનોઇક એસિડ
(C) 2 ઓન પ્રોપીનોઇક એસિડ (D) 2 ઓન પ્રોપીન

Que 30



- (A) Na (B) K (C) Rb (D) Li

Que 31

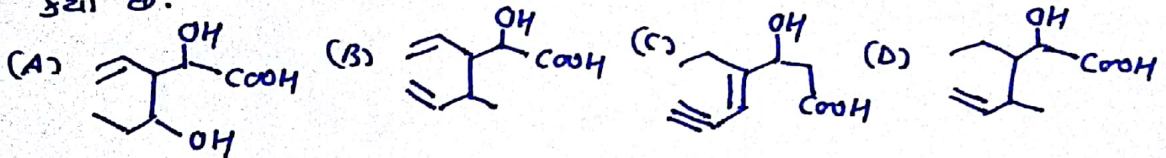


અરીઝીટીટ છે તે માટે યોગ્ય ક્રમની જણાવો.

- (A) 6p કક્ષત અને 7 અયુગ્મિત e⁻ (B) 6p કક્ષત અને 6 અયુગ્મિત e⁻
(C) 7p કક્ષત અને 6 અયુગ્મિત e⁻ (D) 7p કક્ષત અને 7 અયુગ્મિત e⁻

Que 32

3 ઇથાઇલ 2 હાઇડ્રોક્સિ 4 મિથાઇલ હેક્ઝ 3 ઇન 5 આયોલીક એસિડ કયા છે.



Que 33

કાર્બોનિક સંયોજનમાં તેલોક્ષ્ણ વાસ્તવની પરબ કઈ પદ્ધતિ વડે થાય છે.

- (A) લેઇબ્રગ પદ્ધતિ (B) ડુમા પદ્ધતિ (C) ક્રીચર પદ્ધતિ (D) નેલ-ડાઉ પદ્ધતિ

Que 34

એક સંયોજનમાં C (38.8%), H (16%), N (42.5%) છે તે સંયોજનનું સુત્ર કયું હશે?

- (A) CH₃NH₂ (B) CH₃CN (C) C₂H₅CN (D) CH₂(NH₂)₂

Que 35

નેલ-ડાઉ પદ્ધતિ કયા સંયોજન માટે વાપરી શકાય?

- (A) C₆H₅NO₂ (B) C₆H₅NHCOCH₃ (C) C₆H₅-N=N-C₆H₅ (D) પિરિડીન

Que 36

પ્રમાણમુજ્જ સુગા CH₂O છે તે બાષ્પદળતા 90 લેવતી અણુમુજ્જ જણાવો.

- (A) C₅H₁₀O₅ (B) C₃H₆O₃ (C) C₆H₁₂O₆ (D) C₄H₈O₄

Que 37

ડુમા પદ્ધતિમાં નાઇટ્રોજનમાં ને વાયુ જમા થાય છે તે કયો છે.

- (A) N₂ (B) NO (C) NH₃ (D) H₂

Que 38 0.32 ગ્રામ કાર્બોનિક સયોજન 0.233 ગ્રામ Basal માટે છે તો સહસ્રકોષ્ટક કેટલા લશે?
 (A) 10 (B) 15 (C) 20 (D) 25

Que 39 કેરોચસ પદ્ધતિ દ્વારા એક કાર્બોનિક સયોજન 0.31 ગ્રામ વજન દર્શાવે છે જો તે P ના 25% શોષવાના પ્રયોગ દરમ્યાન 0.444 ગ્રામ ત્રિજોલિયમ ગાયલી ફોસ્ફેટ માટે છે તો P ના 25% જલવાહી.
 (A) 20 (B) 60 (C) 15 (D) 40.

Que 40 નેપ્થોલન કદ પદ્ધતિ દ્વારા મુદ્દિકાકાલ તરીકે શકાય?
 (A) ઉદ્દેશપાતન (B) મુદ્દિકાકાલ (C) નિરુદ્ધન (D) નિષ્કર્ષકાલમાં

Que 41 લેસાઈન કસોટીમાં કાર્બોનિક પદાર્થની સીડીયમ ઘાતુ સાથે પિંગાલિત રચના માટે છે શક્ય માટે?
 (A) સયોજનની ગાળવા માટે (B) સીડીયમના જ્યુલ્યાની મેલવાલ
 (C) N, S કે X તેલોજન ના રાષ્ટ્ર માયોનિક સયોજન ગાળવાલ
 (D) અન્ય નહીં.

Que 42 કાર્બોનિક સયોજનમાં કયા તત્વની યરખ માટે સીડાલાઈન કસોટી રચના માટે છે.
 (A) C (B) H (C) N (D) S

Que 43 જેલ-સાઈલ પદ્ધતિમાં વિસૃત કોના લકીફ વર્તે છે.
 (A) આક્રમકીશન કર્તા (B) ઉદ્દીપ્ત લકીફ (C) રીડક્ટાન કર્તા (D) નિર્મીલકરકા કર્તા

Que 44 CH_2O માં O ના 25% કેટલા?
 (A) 40% (B) 6.6% (C) 53.4% (D) 100%

Que 45 0.2 ગ્રામ એક કાર્બોનિક પદાર્થ નું સંપૂર્ણ દહન થતા 0.18 ગ્રામ પાણી માટે છે તો વાઈડ્રીજનના 25% કેટલા લશે?
 (A) 5 (B) 10 (C) 15 (D) 20

—Best of Luck—