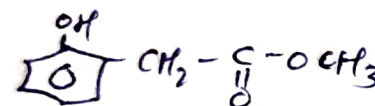
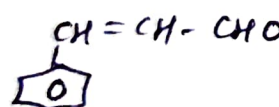


PROJECT - CHEMISTRY

(JK)

- ① $CH_2S + FeS$
- ② $NaCl + NaClO_3 + H_2O$
- ③ sp^3d અને sp^3d^2
- ④ ચાલ $P-OH$, બંધ $P=O$, અને $P-O-P$
- ⑤ સ્ફટિકીકરણ
- ⑥ યલ સ્ફટિકીકરણ તાપમાન સરખાવવાની માટે યલ સ્ફટિકીકરણ અણુમાં તાપમાન ૫.૬૬ મોટા હોય.
- ⑦ ૩
- ⑧ ૭
- ⑨ ૭ & ૬
- ⑩ ૨૧ અને ૬
- ⑪ $C_6H_5CH_2Br$
- ⑫ $C_6H_5OH + H_2CrO_4 \xrightarrow{[O]}$
- ⑬ 
- ⑭ કોલ્ડે પ્રક્રિયા
- ⑮ $CH_3CH_2COCH_2CH_3$
- ⑯ 
- ⑰ $HCOOH < C_6H_5COOH$
- ⑱ ૫
- ⑲ બદલી જ પ્રક્રિયાઓ ડાટા
- ⑳ CH_3OH
- ㉑ FFTT
- ㉒ C_1-C_4 & C_1-C_6
- ㉓ વિશરૂપ (○)
- ㉔ પોલિઓક્સિલોનાઇડાઇડ
- ㉕ રેનિટીન
- ㉖ એસ્પાર્ટેમ
- ㉗ $\frac{4x}{\sqrt{3}}$, $2\sqrt{2}x$, $2x$
- ㉘ H_2N_3
- ㉙ ૦.૦૧૭૬૪
- ㉚ તાપમાનના વધારા સાથે વધે છે.
- ㉛ ૨.૭૦
- ㉜ ૧૨ F
- ㉝ $x < 0.02$
- ㉞ $Ni(OH)_3$
- ㉟ $K/2.303$
- ㊱ ૪ ગણો
- ㊲ AgI/I^-
- ㊳ K, S, P, Q (લોકકાં)
- ㊴ મિસેલ
- ㊵ વિશરૂપ