Рубежный контроль II

Модульный тестовый контроль содержит 30 вопросов, отбираемых из заданий предыдущих тестов.

Пример билета письменной части модульной контрольной работы № 2
«Химия углеводородов»

1. Допишите уравнения реакций, **<u>назовите</u>** образующиеся продукты:

а) $CH_3-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{|}{CH}}-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_3 \xrightarrow{Zn}$

б) $O_2N-C_6H_4-OH + HNO_3 \xrightarrow{t^o}$

в) $CH_2=\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}-CH=CH_2 + CH_2=CH-C\equiv N \longrightarrow$

г) $CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\overset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{\underset{|}{C}}}}-OH \xrightarrow{H_2SO_4/t^o}$

д) $CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}=CH-CH_2-CH_3 \xrightarrow{KMnO_4/H_2O}$

е) $CH_3CH_2C\equiv CH \xrightarrow{2\ HBr}$

ж) $CH_3-CH=CH-C\equiv N + NH_3 \longrightarrow$

з) $CH_3CH_2C\equiv CH + [Ag(NH_3)_2]OH \longrightarrow$

и) $CH_3-CH_2-CH=CH_2 \xrightarrow[(C_6H_5COO)_2]{N\text{-бромосукцинимид}}$

к) $CH_3-CH=CH-COOH + HCl \longrightarrow$

2. Расшифруйте схему превращений и напишите уравнения соответствующих реакций:

Циклопропан $\xrightarrow[Ni,\ t^o]{H_2}$ A $\xrightarrow{Br_2/h\nu}$ B $\xrightarrow{C_6H_6/AlCl_3}$ C $\xrightarrow{Br_2/AlBr_3}$ D $\xrightarrow{Br_2/h\nu}$ E

$\xrightarrow{KOH\ (спирт),\ t^o}$ F $\xrightarrow[t^o]{KMnO_4/H^+}$ G