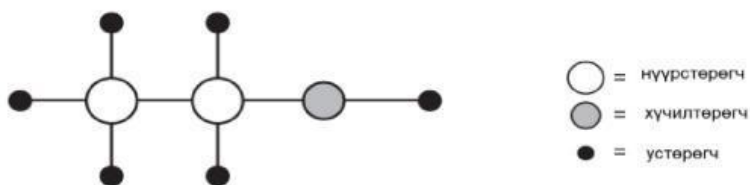


Органик химийн бататгал сэдвийн гэрийн даалгавар

7. Нэг нүүрстөрөгчид оногдох устөрөгч хэдий чинээ байна, шатах урвалаар ялгарах энерги төдий чинээ байна

- A. бага, их B. их, их C. бага, маш их D. их, бага E. их, маш бага

8. Зурагт үзүүлсэн органик нэгдлийг нэрлэнэ үү.



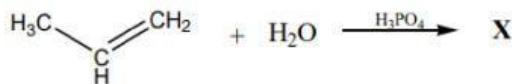
- A. этаны хүчил B. этен C. этанол D. этанон E. этаналь

10. Карбон хүчлүүдийн молийн массыг харьцуулсан хүснэгт өгөгджээ. Аль карбон хүчил нь хамгийн өндөр температурт буцлах вэ?

молийн масс				
бага	→			их
метаны хүчил	этаны хүчил	пропаны хүчил	бутаны хүчил	пентаны хүчил
I	II	III	IV	V

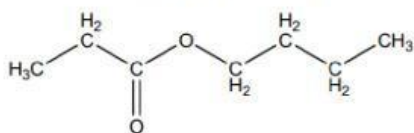
- A. V B. III C. II D. IV E. I

21. Өгөгдсөн урвалын дүнд үүсэх үндсэн бүтээгдэхүүн X нэгдлийг нэрлэнэ үү.



- A. пропаналь B. пропан-1-ол C. пропаны хүчил
D. пропандиол E. пропан-2-ол

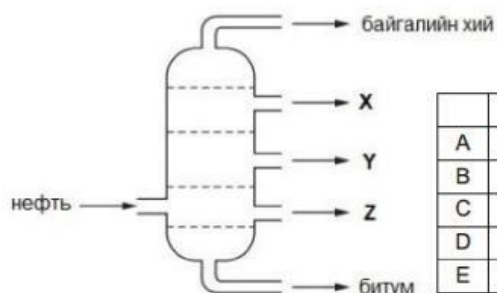
22. Дараах нийлмэл эфир ямар карбон хүчил болон спиртийн эфиржих урвалаар үүссэн бэ?



	карбон хүчил	спирт
A	пропаны хүчил	бутанол
B	бутаны хүчил	пропанол
C	бутаны хүчил	этанол
D	пропаны хүчил	пропанол
E	этаны хүчил	бутанол



27. Дараах зурагт газрын тосны хэсэгчилсэн нэрлэгийн фракцийг харуулжээ.



X, Y, Z гэж тэмдэглэсэн фракцуудад аль нь тохиромжтой вэ?

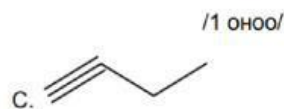
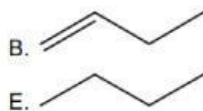
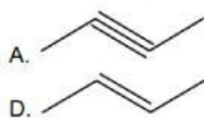
	X	Y	Z
A	керосин	түлшний тос	бензин
B	бензин	түлшний тос	керосин
C	керосин	бензин	түлшний тос
D	бензин	керосин	түлшний тос
E	түлшний тос	бензин	керосин

28. Пропены химийн шинж чанарын талаар **зөв** мэдээллийг сонгоно уу.

- I. Устөрөгчийн галидтай нэгдэх урвалд ордог.
 II. Хүчиллэг калийн перманганатын хүйтэн, сулруулсан уусмалтай исэлдэх урвалд ордог.
 III. Мөнгөн толины урвалд ордог.

- A. I, II ба III B. I ба III C. II ба III D. I ба II E. зөвхөн I

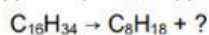
7. "Бут-2-ен" нэгдлийн томъёог сонгоно уу.



/1 оноо/

20. Гексадеканы крекингийн урвалаар үүсэх бүтээгдэхүүнийг сонгоно уу.

/1 оноо/



- A. C_6H_{14} B. C_8H_{18} C. C_4H_8 D. C_7H_{16} E. C_8H_{16}

21. Этанолын шатах урвалыг сонгоно уу.

/1 оноо/

- A. $C_2H_5OH + 2[O] \rightarrow CH_3COOH + H_2O$
 C. $C_2H_5OH + [O] \rightarrow CH_3CHO + H_2O$
 E. $2C_2H_5OH + 2K \rightarrow 2C_2H_5OK + H_2$

- B. $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$
 D. $2C_2H_5OH \xrightarrow{H^+} C_2H_5-O-C_2H_5 + H_2O$