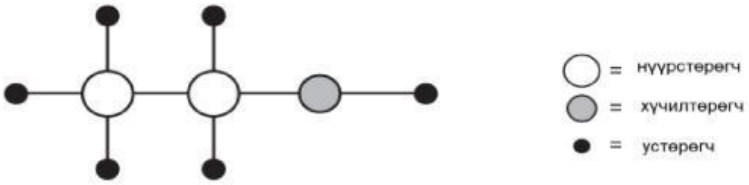
Органик химийн бататгал сэдвийн гэрийн даалгавар

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



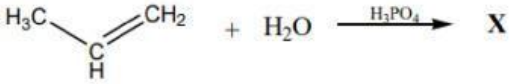
A. этаны хүчил B. этен C. этанол D. этанон E. этаналь

10. Карбон хүчлүүдийн молийн массыг харьцуулсан хүснэгт өгөгдсөн. 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

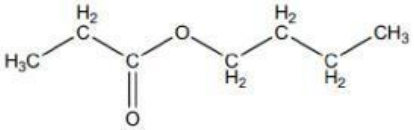
A. V B. III C. II D. IV E. I

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

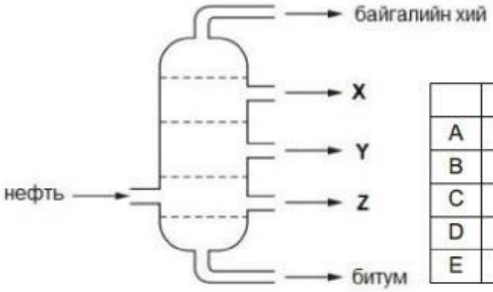
22. Дараах нийлмэл эфир ямар карбон хүчил болон спиртийн эфиржих урвалаар үүссэн бэ?



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

LIVEWORKSHEETS

27. Дараах зурагт газрын тосны хэсэгчилсэн нэрлэгийн фракцийг харуулжээ.



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

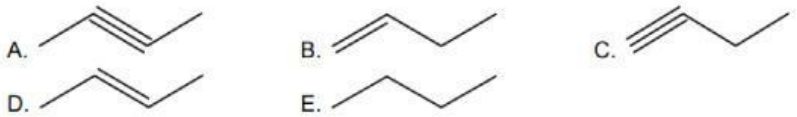
	X	Y	Z
A	керосин	түлшний тос	бензин
B	бензин	түлшний тос	керосин
C	керосин	бензин	түлшний тос
D	бензин	керосин	түлшний тос
E	түлшний тос	бензин	керосин

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 томьёог сонгоно уу. /1 оноо/



20. Гексадеканы крекингийн урвалаар үүсэх бүтээгдэхүүнийг сонгоно уу. /1 оноо/

$C_{16}H_{34} \rightarrow C_8H_{18} + ?$

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

21. Этанолын <u>шатах</u> урвалыг сонгоно уу. /1 оноо/

A. $C_2H_5OH\ 2[O] \rightarrow CH_3COOH + H_2O$
B. $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$
C. $C_2H_5OH\ [O] \rightarrow CH_3CHO + H_2O$
D. $2C_2H_5OH\ H^+ \rightarrow C_2H_5 - O - C_2H_5 + H_2O$
E. $2C_2H_5OH + 2K \rightarrow 2C_2H_5OK + H_2$

LIVEWORKSHEETS