

ERREAKZIO ORGANIKOAK :ARIKETAK (1).-EBAZPENAK

1.- Sailkatu hurrengo erreakzioak

<chem>c1ccccc1</chem> + HNO_3 $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	DESPLAZAMENDUA / ORDEZKAPENA NITRAZIOA
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}_2}$	ADIZIOA \rightarrow HALOGENAZIOA
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{Br} + \text{NaOH} \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} + \text{NaBr}$	ELIMINAZIOA lotura hirukoitza osatzen da.

2.- Hurrengo erreakzioen produktuak jarri , sailatu erreakzioak eta izendatu konposatu guztiak:

$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ ETANOA + KLOROA \rightarrow kloroetanoa + hidrogeno kloroa	ORDEZKAPENA (kloro bakarra sartzen da kate karbonatuan H bat ordezkatuz)
$\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} + \text{H}_2\text{O}$ Etanola + Hidrogeno Bromuroa \rightarrow Bromoetanoa + ura	ORDEZKAPENA (-OH / -Br)
<chem>c1ccccc1</chem> + $\text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$ Benzenoa klorobenzenoa	ORDEZKAPENA (-H / -Cl)
$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{C}-\underset{\text{Br}}{\text{CH}_2}\text{Br}$ Etenoa + Bromoa 1,2-dibromoetanoa	ADIZIOA (2 Br sartzen dira katean eta = desagertzen da)
$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} + \text{H}_2 / \text{Pt} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{OH}$ Etanala Etanola	ERREDUKZIO LEUNA (REDOX ERREAKZIOA) aldehidatik \rightarrow alkoholera
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 / \Delta \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Etanola Etenoa	ALKOHOLOREN ELIMINAZIOA LOTURA BIKOITZA LORTZEKO ETA URA
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Cl} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{KCl}$ 1-kloro propanoa propan-1-ola	ORDEZKAPENA (-Cl / -OH) alkohola eta gatz inorganikoa lortzeko.
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{H}_2\text{CrO}_4 \rightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$ Etanola oxidazio leuna. Etanala	ERREDOX ERREAKZIOA ALKOHOLO PRIMARIOAREN OXIDAZIO LEUNA ALDEHIDU BAT LORTZEKO
<chem>c1ccccc1</chem> -CH ₂ -OH + MnO_2 \rightarrow <chem>c1ccccc1</chem> -C(=O)-H Fenil metanola oxidazio leuna. Benzenoa	Erredox erreakzioa. Oxidazio leuna alkohol primariotik aldehidata.
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ propan-1-ola oxidazio sendoa. Azido propanoikoa	Erredox erreakzioa Oxidazio sendoa, alkohol primariotik azidata.
$\overset{1}{\text{C}}\text{H}_3-\overset{2}{\text{C}}\text{H}_2-\overset{3}{\text{C}}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\overset{4}{\text{C}}\text{H}_2-\overset{5}{\text{C}}\text{H}_2-\overset{6}{\text{C}}\text{H}_3 + \text{KMnO}_4 (\text{c}) \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH} + \text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ Hexan-3-ona oxidazio sendoa. Azido propanoikoa. Azido propanoikoa. Zetona \rightarrow bi azido	
$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} + \text{H}_2 / \text{Pt} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$ Etanala azidoa Etanola	ERREDOX ERREAKZIOA ERREDUKZIO LEUNA zetetatik \rightarrow Alkoholera
$\text{H}-\text{COOH} + \text{LiAlH}_4 \rightarrow \text{H}-\text{CH}_2-\text{OH}$ Azido metanoikoa Sendoa Metanola	ERREDOX ERREAKZIOA ERREDUKZIO SENDOA zuzenean. Azidotik - alkoholera