

EKUAZIO KIMIKOA. DOIKETA.

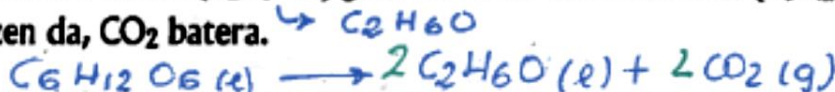
1.- Idatzl eta doitu ondorengo erreakzio kimikoel dagokien ekuazio kimikoa:

a) Amoniakoak (gasa), NH₃, hidrogeno kloruroarekin(gasa), HCl, erreakzionatzen du eta solido zuria sortzen da: amonio kloruroa (NH₄Cl).



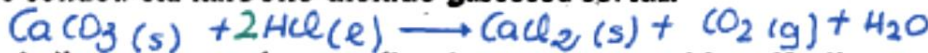
SINTESIA

b) Etil alkohol edo etanol likidoa(C₂H₅OH) glukosaren ur-disoluzioaren (C₆H₁₂O₆) hartxiduraz lortzen da, CO₂ batera.



DESKONPOSAKETA

c) Karbonato kaltziko solidoak HCl-zko disoluzio batekin erreakzionatzen du kaltzio kloruro solidoa eta karbono dioxido gaseoso sortuz.



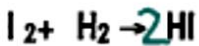
ORDEZKAPENA

d) Azido nitrikoaren prestaketa, sodio nitratoaren eta azido sulfurikoaren erreakzioz egin daiteke. Prozesuan sodio sulfatoa ere eratzen da.

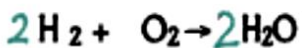


ORDEZKAPEN BIKOITZA

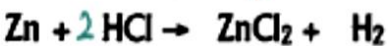
2.- Doitu ondorengo ekuazio kimikoa



SINTESIAK



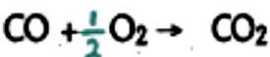
DESKONPOSAKETA



ORDEZKAPENAK



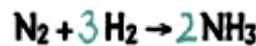
SINTESIAK



ORDEZKAPENA



DESKONPOSAKETA:ERREKUNTZA



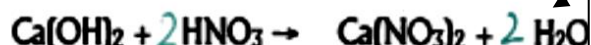
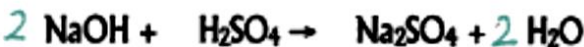
SINTESIA



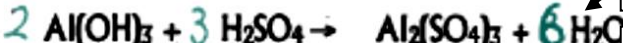
DESKONPOSAKETAK



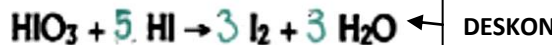
ORDEZKAPENA



ORDEZKAPEN BIKOTZAK: NEUTRALIZAZIOAK.



ORDEZKAPENA



DESKONPOSAKETAK



ORDEZKAPENA