



1. GAIA: ERREKUNTZAREN OINARRI KIMIKOAK

JARDUERA PRAKTIKOAK (ENUNTZIATUAK)

Maite de Blas Martín
Blanca M^a Caballero Iglesias

Bilboko Ingeniaritza Eskola
Ingeniaritza Kimikoa eta Ingurumenaren Ingeniaritza

ZENBAKIZKO BURUKETAK: ERREKUNTZAREN KIMIKA

JARDUERA PRAKTIKOEN ENUNTZIATUAK

I) Zenbakizko buruketak:

1.1, 1.2, 1.3, 1.4 eta 1.5 buruketak



Lizentzia publikoan
Pixabay webgunean
argitaraturiko irudia [\[1\]](#)

ZENBAKIZKO BURUKETAK: ERREKUNTZAREN KIMIKA

1.1. BURUKETA. Kalkulatu **ikatz** jakin baten errekontza teorikoan erabilitako airearen bolumena eta pisua, eta baita sortutako errekontza-gasen bolumena eta pisua ere. Ikatzen analisi elementala (% pisan) hau da: C= % 59, H= % 4, O= % 8, S= % 3, N= % 1, hezetasuna= % 15, errautsak= % 10.

1.2. BURUKETA. Kalkulatu **fuel-olio** jakin baten errekontza teorikoan erabilitako airearen bolumena eta pisua, eta baita sortutako errekontza-gasen bolumena eta pisua ere. Fuel-olioaren analisi elementala (% pisan) hau da: C= % 85, H= % 11, S= % 3, hezetasuna + sedimentuak= % 1.

1.3. BURUKETA. Kalkulatu **propanoaren** (C_3H_8) errekontza teorikoan erabilitako airearen bolumena eta pisua, eta baita sortutako errekontza-gasen bolumena eta pisua ere.

ZENBAKIZKO BURUKETAK: ERREKUNTZAREN KIMIKA

1.4. BURUKETA. Kalkulatu **hiri-gas** jakin baten errekontza teorikoan erabilitako airearen bolumena, eta baita sortutako errekontza-gasen bolumena ere. Hiri-gasaren analisi elementala (% bolumenean) hau da: $\text{CO} = \% 15$, $\text{CO}_2 = \% 5$, $\text{CH}_4 = \% 15$, $\text{C}_2\text{H}_4 = \% 5$, $\text{H}_2 = \% 55$, $\text{N}_2 = \% 5$.

1.5. BURUKETA. Hurrengo konposizioa duen **erregai gaseosoa** kontuan hartu (% bolumenean): $\text{CH}_4 = \% 60$, $\text{CO} = \% 15$, $\text{CO}_2 = \% 10$, $\text{N}_2 = \% 6$, $\text{O}_2 = \% 5$, $\text{SO}_2 = \% 4$. Errekuntzarako % 2 airea sobera erabiltzen dela eta errekontza osoa dela suposatuz, kalkulatu erregai gaseosoaren errekontzan sortutako errekontza-gas lehorren konposizioa.