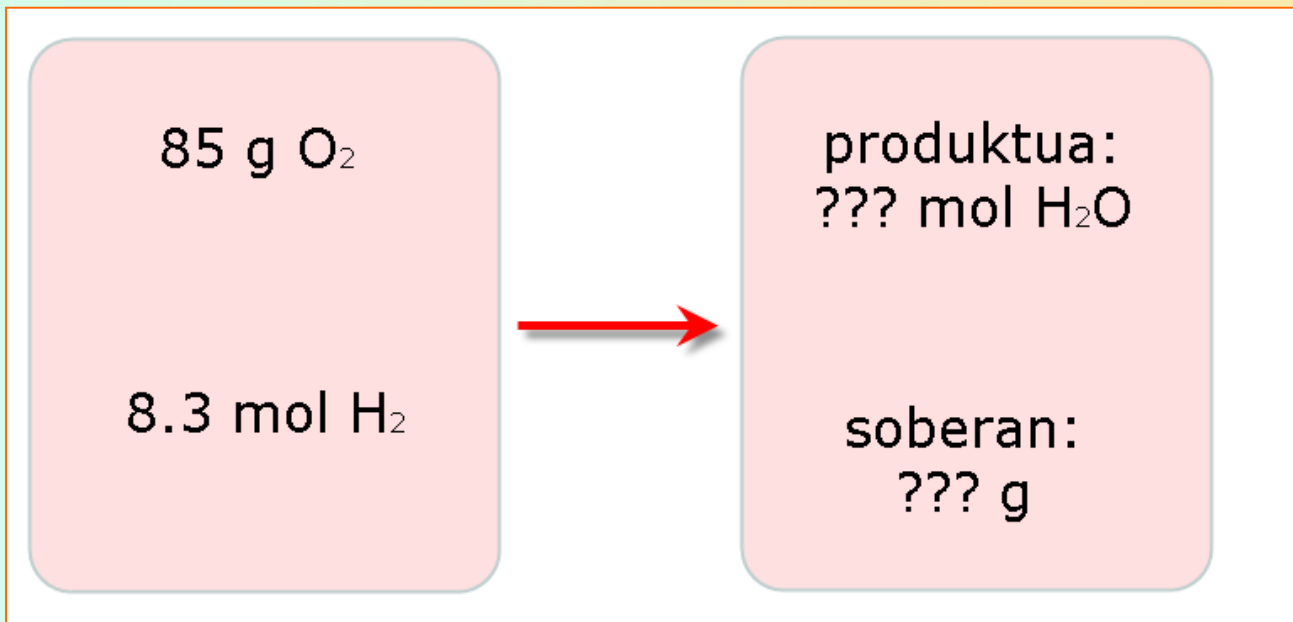


Erreaktibo mugatzaileak: ariketa

Ontzi batek 85 gramo oxigeno eta 8.3 mol hidrogeno ditu. Eman dezagun biak elkarrekin erreakzionatzen dutela ura emateko produktu gisa.

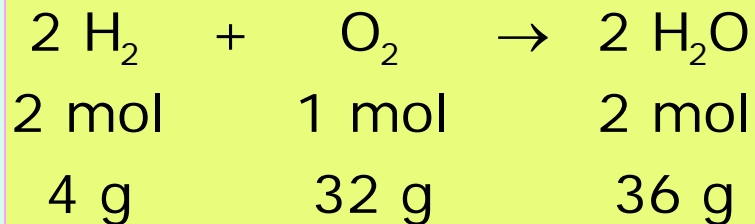
Kalkulatu zenbat ur lortuko den (moletan) eta soberan geratu den erreaktibo (gramotan).

Masa atomikoak: O=16; H=1

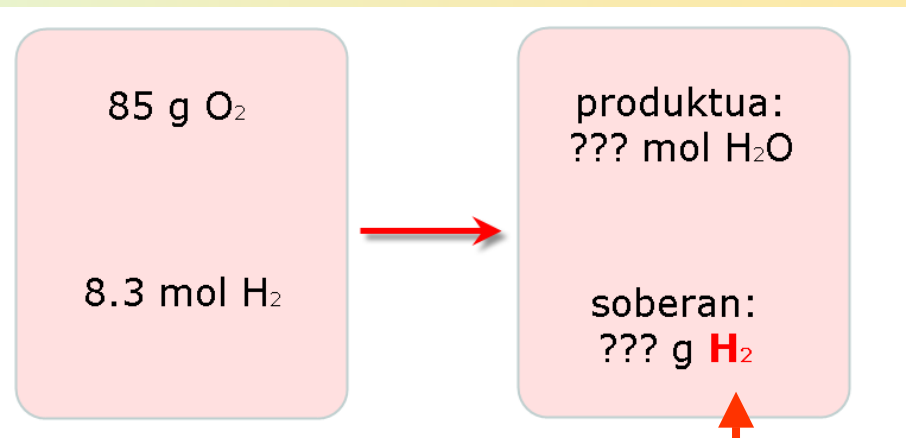


Erreaktibo mugatzaileak: ariketa

Ekuzio doituak:



Erreaktibo mugatzailearen kalkulua



Erreaktibo mugatzailea zein den aztertzeko, ditugun kopuruak eta taulakoak alderatu behar ditugu

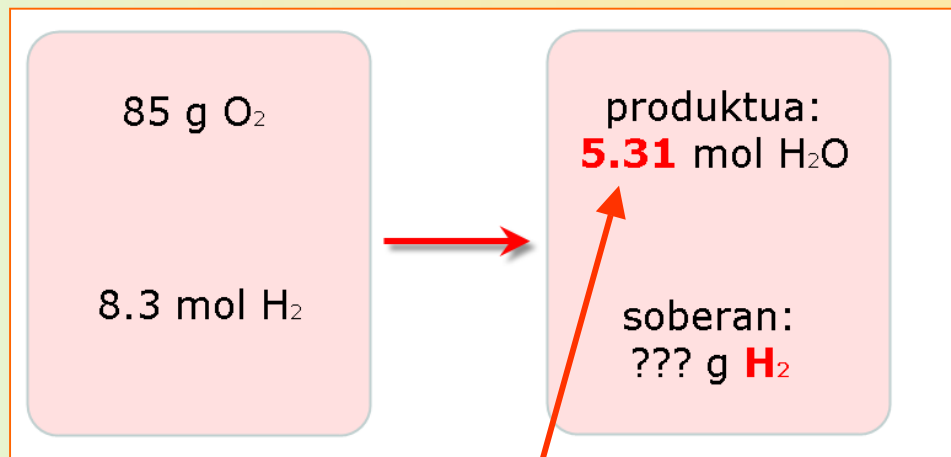
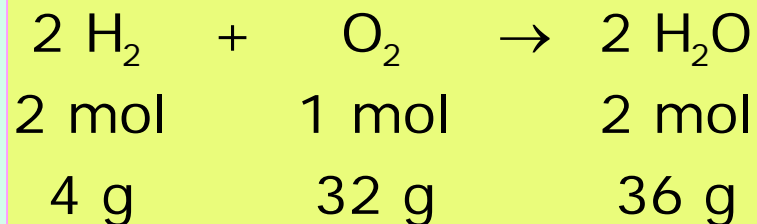
$$x (\text{H}_2) = \frac{8,3 \text{ mol H}_2}{2 \text{ mol H}_2} = 4,15 \text{ aldiz taulakoa}$$

$$x (\text{O}_2) = \frac{85 \text{ g O}_2}{32 \text{ g O}_2} = 2,66 \text{ aldiz taulakoa}$$

**ERREAKTIBO
SOBERAN:
H₂**

**ERREAKTIBO
MUGATZAIKOA:
O₂**

Erreaktibo mugatzaileak: ariketa

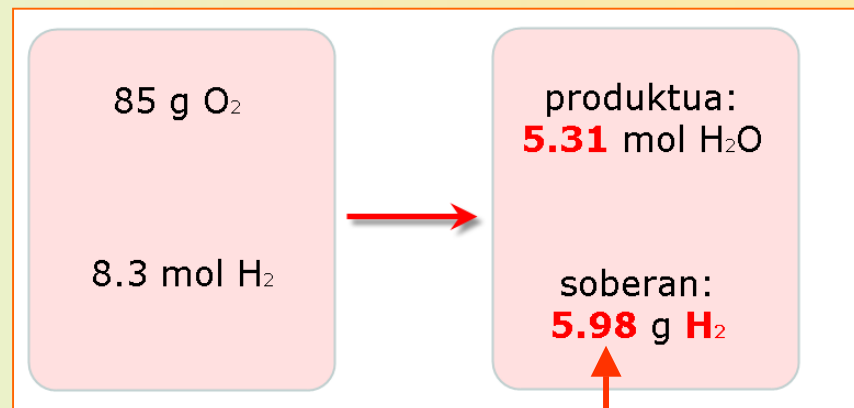
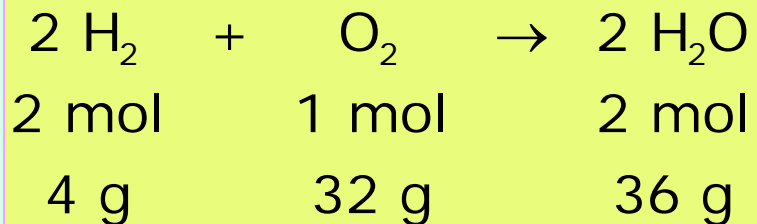


Produktuaren kalkulua

Produktuaren kopurua kalkulatzeko erabili behar dugun datua **erreaktibo mugatzailearena** da.

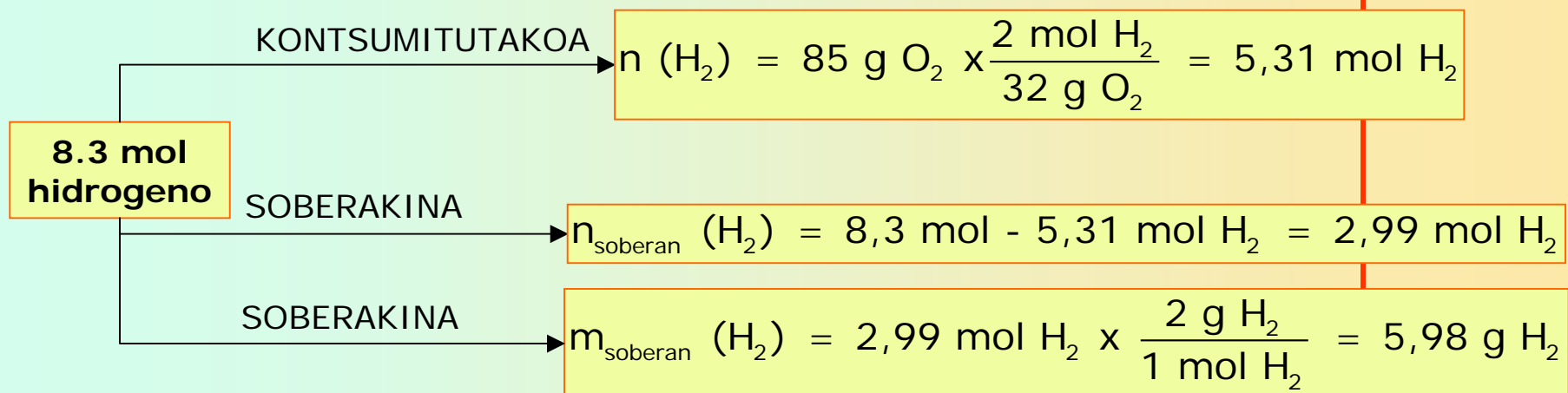
$$n(\text{H}_2\text{O}) = 85 \text{ g O}_2 \times \frac{2 \text{ mol H}_2\text{O}}{32 \text{ g O}_2} = 5,31 \text{ mol H}_2\text{O}$$

Erreaktibo mugatzaileak: ariketa



Soberakinaren kalkulua

Lehenengoz, zenbat erreaktibo kontsumitu den kalkulatu da; ondoren, soberakina kenketaren bidez kalkulatu da.



Erreaktibo mugatzaileak: ariketa

Ontzi batek 85 gramo oxigeno eta 8.3 mol hidrogeno ditu. Eman dezagun biak elkarrekin erreakzionatzen dutela ura emateko produktu gisa.

Kalkulatu zenbat ur lortuko den (moletan) eta soberan geratu den erreaktibo (gramotan).

Masa atomikoak: O=16; H=1

Emaitza:

85 g O₂

8.3 mol H₂



produktua:
5.31 mol H₂O

soberan:
5.98 g H₂