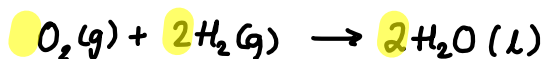


1.2 REAKTIOYHTÄLÖN KÄYTTÖ



→ laskut perustuvat verrantoon, missä huomioidaan reaktion kertoimet

$$n(\text{H}_2) = 0,72\text{mol}$$

$$n(\text{O}_2) = ?$$

ainemäärät

$$\frac{n(\text{H}_2)}{n(\text{O}_2)} = \frac{2}{1}$$

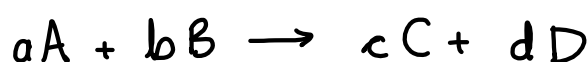
kertoimet

$$\text{" } \frac{0,72}{x} = \frac{2}{1} \text{"}$$

$$2 \cdot n(\text{O}_2) = 1 \cdot n(\text{H}_2)$$

$$n(\text{O}_2) = \frac{1}{2} n(\text{H}_2)$$

$$n(\text{O}_2) = \frac{1}{2} \cdot 0,72\text{mol} = 0,36\text{mol}$$



tied. $m(\text{C})$ tai $c \cdot V$
 $? \rightarrow m(\text{A})$

①

$$n(\text{C}) = \frac{m}{M}$$

$$(n(\text{C}) = c \cdot V)$$

② reaktioyhtälön kertoimet

$$\frac{n(\text{A})}{n(\text{C})} = \frac{a}{c}$$

$$\downarrow$$

$$n(\text{A}) = \frac{a}{c} \cdot n(\text{C})$$

③ $m(\text{A}) = n \cdot M$

(tai)

$$c(\text{A}) = \frac{n}{V}$$

lopputuotetta ei aina synny "täydellisesti"

→ Saantoprosentti

todellinen saanto
 laskennallinen saanto

1.8	1.11
1.9	1.13
1.12	1.14