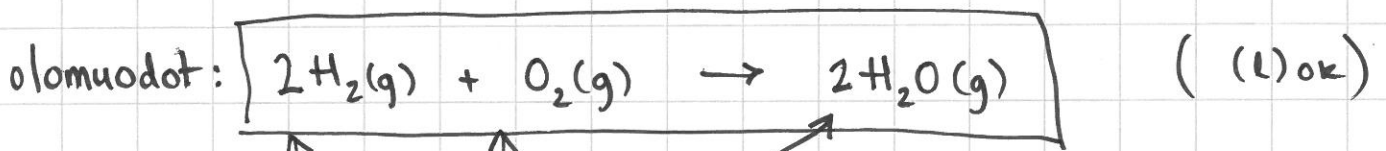


REAKTIOYHTÄLÖN KIRJOITTAMINEN JA TASAPAINOTTAMINEN

"vety ja happi reagoivat, syntyy vettä"



- kertoimet \Rightarrow • ainemaarat (mol) $\left\{ \begin{array}{l} 2 \text{ mol} \\ 1 \text{ mol} \\ \rightarrow 2 \text{ mol } H_2O \end{array} \right.$
- ainemäärien suhteet $\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ mol } H_2 \\ 0,5 \text{ mol } O_2 \\ \rightarrow 1 \text{ mol } H_2O \end{array} \right.$
- "kpl" (tasapainottamiseen)

Reaktionuoli



$\xrightarrow{\Delta}$ "tapahtuu lämmittellessä"

\xrightarrow{Fe} tarvitsee katalyytin, tässä Fe

\rightleftharpoons "tasapainoreaktio"
 \rightarrow KE6

tehtävät

1.2 , 1.4 , 1.5 , 1.6