



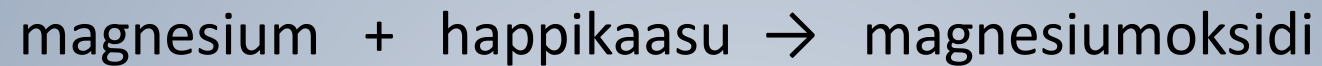
KEMIALLISEN REAKTION REAKTIOYHTÄLÖ

- Kemiallisessa reaktiossa aine muuttuu toiseksi aineeksi.
Muuttumista kuvataan reaktioyhtälöllä.
- Reaktioyhtälön kirjoittaminen edellyttää:
 - lähtöaineiden ja tuotteiden kemiallisten kaavojen tuntemista ja niiden päättelemistä jaksollisen järjestelmän avulla
 - lähtöaineet → tuotteet
 - muista olomuodot!
 - seuraavien molekyylien muistamista:
 $H_2(g)$, $O_2(g)$, $N_2(g)$, $F_2(g)$, $Cl_2(g)$, $Br_2(l)$, $I_2(s)$
 - yhtälön tasapainottamista kertoimilla (atomeja on oltava yhtä paljon reaktioyhtälön kummallakin puolella)



Esimerkkejä reaktioyhtälöistä:

› 1) Magnesiumin palaminen:



2) Typpi- ja vetykaasusta syntyy korkeassa paineessa ammoniakkia.



3) Heksaani + happikaasu $\rightarrow$ hiilidioksidi + vesi