

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: $\text{H}_2(\text{g})$, $\text{O}_2(\text{g})$, $\text{N}_2(\text{g})$, $\text{F}_2(\text{g})$, $\text{Cl}_2(\text{g})$, $\text{Br}_2(\text{g})$, $\text{I}_2(\text{g})$
 - yhtälön tasapainottamista kertoimilla (atomeja on oltava yhtä paljon reaktioyhtälön kummallakin puolella)