

## Die Atombindung: Teilen macht glücklich .

Datum

Bei der Bildung von molekularem Wasserstoff ( $H_2$ ) aus atomarem Wasserstoff ( $2 H$ ) wird Energie frei (Langmuir-Fackel).

→ Das Molekül ( $H_2$ ) muss einen stabileren (energieärmeren) Zustand darstellen.

Begründung: Nähern sich zwei H-Atome immer weiter an, beginnen die Elektronenhüllen der beiden Atome sich zu überlappen.

Es entsteht ein neuer Aufenthaltsraum (Orbital) für Elektronen.

