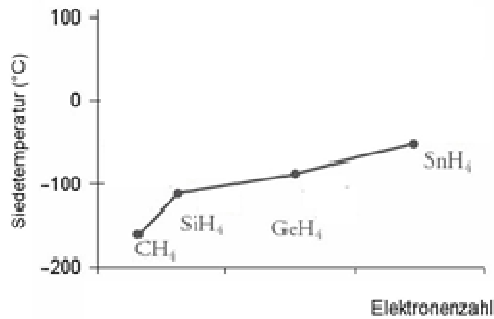


Zusammenhang zwischen Siedetemperatur und Elektronenzahl im Molekül

Aufgaben I

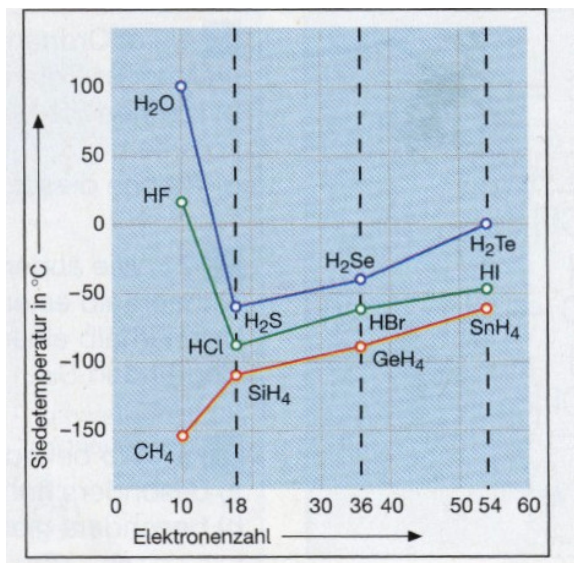
1. Zeichnen Sie die Lewis-Strukturformeln der vier Moleküle.
2. Wie viele Elektronen liegen in den jeweiligen Molekülen vor?



3. Erklären Sie die unterschiedlichen Siedetemperaturen.

Aufgaben II

Schauen Sie sich den Kurvenverlauf der Siedetemperaturen von HF, HCl, HBr und HI an.



Siedetemperaturen einiger Wasserstoffverbindungen

1. Wie viele Elektronen liegen in den jeweiligen Molekülen vor?
2. Erklären Sie die unterschiedlichen Siedetemperaturen.
3. Warum hat HF eine viel höhere Siedetemperatur als HCl, obwohl dieses Molekül eine geringere Elektronenzahl aufweist?