**Chemie-„Vokabelblatt“**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Größe | Symbol | Formel |
| Masse | m |  |
| Stoffmenge (mol) | n |  |
| Molare Masse | M |  |
| Volumen | V |  |
| Dichte | ρ |  |
| Konzentration | c |  |
| Stoffmenge (mol, für Gase) | n | Vm = 24 L/mol (bei 25°C und 1013 mbar) |
| Wärmekapazität (Kalorimeter) | CKal |  |
| freigewordene Wärmemenge | Q | c ist hier die spez. Wärmekapazität, nicht die Konzentration! |
| molare Reaktionsenthalpie |  |  |
| Reaktionsenergie |  |  |
| Standard-Reaktionsenthalpie |  | - |
| Innere Energie, Enthalpie und Volumenarbeit |  | ΔU = ΔH + (- p∙ΔV )  = ΔH - p∙ΔV |
|  |  |  |