

Begrifflichkeiten

In der Abiturprüfung 2025 sind erstmals die Naturwissenschaften an den bundesweiten Abiturpool gebunden. Zur Gewährleistung der Einheitlichkeit wird in den Aufgaben die Fachsprache an die Bildungsstandards im Fach Chemie für die allgemeine Hochschulreife¹ bzw. weiterer mit dem Aufgabenpool im Zusammenhang stehenden Dokumente (z. B. die „Mathematisch-naturwissenschaftliche Formelsammlung“²) angelehnt.

Die folgende Tabelle stellt eine Auflistung (Stand: 27.08.24) dar, die keinen Anspruch auf Vollständigkeit erhebt.

Begrifflichkeit (teilweise synonym verwendet)	
von ...	zu ...
(Elektronen-) Schale	Energieniveau
(Standard-) Elektrodenpotential	(Standard-) Potenziale
Atombindung	Elektronenpaarbindung
Außenelektron	Valenzelektron
Bindungsart	Bindungstyp
Energiediagramm	Energie- bzw. Enthalpieverlaufdiagramm
freie Reaktionsenthalpie	Änderung der freien Enthalpie
Hauptgruppen- und Nebengruppennummerierung im PSE	1. bis 18. Gruppe

¹ https://www.kmk.org/fileadmin/Dateien/veroeffentlichungen_beschluesse/2020/2020_06_18-BildungsstandardsAHR_Chemie.pdf

² <https://www.iqb.hu-berlin.de/abitur/dokumente/naturwissenschaften/>

korrespondierende Paare	konjugierende Paare
Lewis-Formel	Valenzstrichformel
molare Standardbildungsenthalpie	Standardbildungsenthalpie
molare Standardentropie	Standardentropie
Oxidationsmittel	oxidierte Form (Teilchenebene)
Prinzip vom kleinsten Zwang	Prinzip von Le Chatelier
Reaktionsart	Reaktionstyp
Reduktionsmittel	reduzierte Form (Teilchenebene)
schwache Säuren/Basen	nicht vollständig protolysierte Säuren/Basen
sehr starke Säuren/Basen	vollständig protolysierte Säuren/Basen
Standardreaktionsenthalpie	Änderung der Enthalpie
Standardreaktionsentropie	Änderung der Entropie
vereinfachte Diagramme für endotherme und exotherme Reaktionen	Energie- bzw. Enthalpiediagramm
Wesen einer Reaktion	---
zwischenmolekulare Kräfte	intermolekulare Wechselwirkungen (einschließlich Ion-Dipol-Wechselwirkungen)