

Fachbegriffe und Formulierungshilfen (10. Jahrgang)

Fachbegriff	Beispiel(e) für die richtige Verwendung des Fachbegriffs
Amphotere Teilchen	- Amphotere Teilchen fungieren sowohl als...
Anziehungskräfte	- Atomkerne üben nur geringe Anziehungskraft auf die Valenzelektronen aus . - Anziehungskräfte wirken zwischen ...
Bindendes/freies Elektronenpaar	- Ein bindendes/freies Elektronenpaar ist vorhanden - Ein bindendes/freies Elektronenpaar wird dargestellt durch ...
Bindungskräfte	- Die Bindungskräfte zwischen ... müssen überwunden werden, um ...
Bindungstyp	- Der Bindungstyp wird dadurch bestimmt, dass ...
Chemische Bindung (auch: Metallbindung, Ionenbindung, Elektronenpaarbindung =kovalente Bindung)	- Die chemische Bindung basiert auf ... - Die chemische Bindung bildet sich zwischen ... - Die chemische Bindung ist für den Zusammenhalt von ... verantwortlich - Eine Elektronenpaarbindung wird gebildet durch ... - Eine Elektronenpaarbindung kommt zustande durch ... - ... gehen eine Elektronenpaarbindung ein
Dipol	- Ein Dipol bildet sich aus , ... - Ein Dipol tritt auf ...
Edelgaskonfiguration	- Die Edelgaskonfiguration kann erreicht werden ... - Die Edelgaskonfiguration wird gebildet - Ein Ion besitzt Edelgaskonfiguration
Einfach/Doppel/Dreifachbindung	- Eine Einfach-/Doppel-/Dreifachbindung ist vorhanden - Doppelbindungen werden gebildet - Doppelbindungen werden dargestellt durch ...
Elektronegativität	- Der Elektronegativitätswert gibt an ... - Fluor besitzt den größten Elektronegativitätswert
Elektronenkonfiguration	- Die Elektronenkonfiguration gibt an ... - Die Elektronenkonfiguration beschreibt ...
Elektronenübertragung	- Elektronenübertragungen finden statt
Gitterenergie/ Hydratationsenergie	- Die Gitterenergie muss aufgebracht werden - Die Gitterenergie/Hydratationsenergie wird frei
Hydronium-/Hydroxidionen	- Hydronium-/Hydroxidionen werden gebildet ... - Hydronium/Hydroxidionen verursachen ... - Hydronium/Hydroxidionen sind vorhanden ...
Ionenbindung	- Eine Ionenbindung liegt vor , wenn... - Eine Ionenbindung basiert auf ...
Ionengitter	- Ein Ionengitter wird gebildet - Ein Ionengitter entsteht , wenn... - Ein Ionengitter liegt vor ...
Ionenverbindung	- Ionenverbindungen werden von ...gebildet
Konzentration	- Die Konzentration einer Lösung wird bestimmt - Die Konzentration einer Lösung wird experimentell/rechnerisch ermittelt .
Ladung	- Ein Kation besitzt eine positive Ladung. - Eine Ladung tritt auf, wenn ...
Löslichkeit	- Die Löslichkeit eines Stoffes wird bestimmt von ...
Neutralisation	- Eine Neutralisation findet statt ...

Räumlicher Bau	- Der räumliche Bau eines Moleküls wird bestimmt von... - Der räumliche Bau eines Moleküls kann dargestellt werden durch...
Salzbildungsreaktion	- Eine Salzbildungsreaktion liegt vor, wenn... - Eine Salzbildungsreaktion läuft ab...
Saure/alkalische Lösungen	- Eine saure/alkalische Lösung entsteht - Eine saure/alkalische Lösung ist vorhanden - Eine saure/alkalische Lösung liegt vor, wenn...
Strukturformel	- Die Strukturformel eines Moleküls beschreibt... - Die Strukturformel zeigt die Verknüpfung...
Titration	- Eine Titration wird durchgeführt
Valenzelektronen	- Valenzelektronen bestimmen die Eigenschaften von...
Wasserstoffbrückenbindungen	- Wasserstoffbrückenbindungen können sich ausbilden - Wasserstoffbrückenbindungen verursachen...
Wechselwirkungen	- Es bestehen Wechselwirkungen zwischen... - Wechselwirkungen zwischen Molekülen sind wirksam/wirken...