

ARBEITSBLATT

GLOSSAR / GLOSARIUSZ

Ordne/Ordnen Sie die polnischen Wörter ihren deutschen Entsprechungen im Glossar zu.

ANION • CZĄSTECZKA • DODATNI • DYSOCJOWAĆ • JON • KATION • MOLEKUŁA
NAŁADOWANY • PIERWIASTEK • SÓL • TLEN • TLENEK • UJEMNY • WODÓR • WZÓR • ZWIĄZEK

Ammonium-Ion, das – jon amonowy

Anion, das – _____

Aufbau, der – budowa, struktura

Base, die – zasada

bestehen aus – składać się z

bezeichnen – określać

bilden – tworzyć

dissoziieren – _____

Eigenschaft, die – właściwość

Element, das – _____

Formel, die – _____

geladen – _____

Hydroxid-Ion, das – jon wodorotlenkowy

Ion, das – _____

Kation, das – _____

Kohlendioxid, das – dwutlenek węgla

Lösung, die – tu: roztwór

Metall-Ion, das – jon metalu

Metalloxyd, das – tlenek metalu

Molekül, das – _____

Natriumhydroxyd, das – wodorotlenek sodu

Naturwissenschaft, die – nauka

przyrodnicza

negativ – _____

Nichtmetall, das – niemetal

Nichtmetalloxyd, das – tlenek niemetalu

Oxid, das – _____

positiv – _____

Salz, das – _____

Sauerstoff, der – _____

Säure, die – kwas

sich beschäftigen – zajmować się

sich handeln um – chodzić o

Substanz, die – substancja

Teilchen, das – _____

Umwandlung, die – przemiana

Verbindung, die – tu: _____

verschieden – różny

wasserlöslich – rozpuszczalny w wodzie

Wasserstoff, der – _____

Wasserstoff-Ion, das – jon wodorowy

wässrig – wodny

Aufgabe 1. Welche Definition passt? Trag/Tragen Sie die entsprechenden Buchstaben ein.

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.
1. CHEMISCHE VERBINDUNGEN	SIND	A. CHEMISCHE VERBINDUNGEN, DIE IN WÄSSRIGER LÖSUNG IN POSITIVE WASSERSTOFF-IONEN UND NEGATIVE SÄUREREST-IONEN DISSOZIIEREN.					
2. BASEN		B. VERBINDUNGEN EINES CHEMISCHEN ELEMENTS MIT SAUERSTOFF.					
3. OXIDE		C. SUBSTANZEN, DIE AUS ZWEI ODER MEHR VERSCHIEDENEN CHEMISCHEN ELEMENTEN BESTEHEN.					
4. SALZE		D. CHEMISCHE VERBINDUNGEN, DIE IN WÄSSRIGER LÖSUNG IN POSITIVE METALL-IONEN UND NEGATIVE HYDROXYD-IONEN DISSOZIIEREN.					
5. SÄUREN		E. CHEMISCHE VERBINDUNGEN, DIE AUS KATIONEN UND ANIONEN AUFGEBAUT SIND.					

Aufgabe 2.**Teil A.** Hör/Hören Sie zu und notiere/notieren Sie die chemischen Formeln.

1. _____
 2. _____
 3. _____

4. _____

5. _____
 6. _____
 7. _____

Teil B. Hör/Hören Sie noch einmal zu und ordne/ordnen Sie die Namen der chemischen Verbindungen ihren Formeln zu.

CHEMISCHE FORMELN		NAMEN DER CHEMISCHEN VERBINDUNGEN
1. H ₂ O		A. ETHANOL
2. HCl	F	B. WASSER
3. NaOH		C. AMMONIAK
4. C ₂ H ₅ OH		D. METHAN
5. CH ₄		E. NATRIUMHYDROXID
6. NH ₃		F. SALZSÄURE

Aufgabe 3. Ergänze/Ergänzen Sie die Lücken.

Als chemische Verbindung (1) _____ man eine Substanz, die (2) _____ zwei oder mehr verschiedenen chemischen Elementen besteht. Oxide sind Verbindungen eines Elements mit dem (3) _____. Basen sind alle (4) _____, die in wässriger Lösung in positive Metall-Ionen und (5) _____ Hydroxid-Ionen dissoziieren. (6) _____ sind Verbindungen, die in wässriger (7) _____ in positive Wasserstoff-Ionen und negative Säurerest-Ionen dissoziieren. Salze sind chemische Verbindungen, die aus positiv geladenen Ionen (Kationen) und negativ (8) _____ Ionen (Anionen) aufgebaut sind.