

Chemische Bindungen - Überprüfe dein Wissen

1. Fasse den Unterschied zwischen der Elektronenpaarbindung und der Ionenbindung zusammen.
2. Reines (destilliertes) Wasser leitet den elektrischen Strom nicht, Salzwasser ist dagegen leitfähig. Formuliere einen allgemeinen Merksatz.
3. Stelle die Elektronenpaarbindung/ Atombindung am Beispiel des Fluors dar (Lewis-Schreibweise).
4. Stelle die Elektronenpaarbindung/ Atombindung am Beispiel des Wassermoleküls dar (Lewis-Schreibweise).
5. Schreibe die Elemente der 7. Hauptgruppe in aufsteigender Reihenfolge auf.
6. Nenne die physikalischen und chemischen Eigenschaften von Wasser.

Physische Eigenschaften	Chemische Eigenschaften

7. Stelle die Elemente der 4. Periode der Hauptgruppe im PSE in der Lewis-Schreibweise dar.
8. Der Stoff Natriumchlorid ist nach außen hin elektrisch neutral. Begründe!

Chemische Bindungen - Überprüfe dein Wissen

9. Was passiert, wenn Natriumchlorid geschmolzen oder in Wasser gelöst wird?
10. Das Wassermolekül H_2O ist eine polare Bindung. Erkläre!
11. Erkläre, welche Atombauusteine bei der Bildung von Elektronenpaarbindungen von Bedeutung sind.
12. Zeichne, formuliere mithilfe des Schalenmodells eines Kohlenstoffmoleküls CO_2 . Erstelle die Wort- und Reaktionsgleichung.
13. Erkläre die elektrische Leitfähigkeit der Metalle anhand ihres Aufbaus.
14. Sowohl in der Ionenbindung als auch in der Metallbindung sind positive und negative Teilchen vorhanden.
15. Fasse die Eigenschaften von Metallbindungen zusammen.
16. Die Metalle sind verformbar, die Salzkristalle nicht. Erkläre.
17. Prüfe dein Wissen

<https://www.schlaukopf.de/gymnasium/klasse9/chemie/chemischebindungen.htm>