|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern |
| ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern | ***Checkliste: Chemische Bindungen******Unpolare oder polare Elektronen­paar­bindung? Ionenbindung?*****1. Elektronegativitätswerte** der beiden an der chemischen Bindung beteiligten Atome aus dem PSE ermitteln.**2. Elektronegativitätsdifferenz** bilden:**3. einordnen:** 🡪 **unpolare Elektronenpaarbindung** 🡺 chemische Bindung in unpolaren Molekülen 🡪 **polare Elektronenpaarbindung**, d.h. die Atome des Moleküls tragen Partialladungen (δ+ bzw. δ-)  🡺 chemische Bindung in polaren Molekülen ***ACHTUNG AUSNAHME:*** *Bei der Bindung zwischen einem Fluor- und einem Wasserstoffatom (z. B. in einem Fluorwasserstoff-Molekül (HF)) handelt es sich um eine polare Elektronen­paarbindung, obwohl !*   🡪 **Ionenbindung**, d.h. durch voll-ständige Elektronenübertragung zwischen den Atomen werden Ionen mit entgegengesetzter Ionenladung gebildet 🡺 chemische Bindung in Ionengittern |