|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***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 |