**Wassermolekül – Modelldarstellungen und ihre Aussagekraft**

|  |
| --- |
| Ordne jeder der Aussagen maximal drei Modelldarstellungen zu, die diese besonders gut veranschaulichen.  |
| **A**  | **B** | **C** |
| **D** | **E**  | **F**  |
| **G** | **H** | **J** |
| **G:\Abteilung2\Referat.202\Dolch\HR_LP_Che_TF5\TF 5 Sauber und Schoen\LE2\Bilder\Wassermolekül.tifK** | **L** | **1**Zwischen Wassermolekülen gibt es Anziehungskräfte. |
| **2**Ein Wassermolekül hat die Formel H2O. | **3**Das Wassermolekül ist gewinkelt gebaut. | **4**Der Bau des Wassermoleküls ergibt sich aus einem Tetraeder. |
| **5**Das Wassermolekül ist ein Dipol. | **6**Im Wassermolekül gibt es Teilladungen. | **7**Die bindenden Elektronen sind ungleich verteilt. |
| **8**Im Wassermolekül gibt es zwei freie Elektronenpaare. | **9**Die Elektronegativität ist ein Maß für die Fähigkeit eines Atoms, bindende Elektronen an sich zu ziehen. | **10**Eine Elektronenpaarbindung entsteht durch die gemeinsame Benutzung von Elektronen der Bindungspartner. |

Mögliche Lösungen:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| J | A; C | C | G; F | B; D; H | B; D;H | E; H | C; H | D | K; L |