Lösung

Stand: 11.06.2021

| Nummer | Begriff | Definition | Gegenbegriff |
| --- | --- | --- | --- |
| **1** | **Element** | **Element** ist die Sammel-Bezeichnung für alle Atom-Arten mit derselben Ordnungszahl | **Verbindung** |
| **2** | **Verbindung** | Als **Verbindung** bezeichnet man einen Stoff, der aus zwei oder mehr verschiedenen Elementen besteht. | **Element** |
| **3** | **Reinstoff** | Als **Reinstoff** bezeichnet man einen Stoff, der nur aus einer „Teilchen-Sorte“ besteht. | **Gemisch** |
| **4** | **Gemisch** | Ein **Gemisch** ist ein Stoff, der aus zwei oder mehr Reinstoffen besteht. | **Reinstoff** |
| **5** | **Metalle** | Als **Metalle** bezeichnet man Elemente, die sich eher links im Periodensystem befinden und elektrisch leitfähig sind. | **Nichtmetalle** |
| **6** | **Nichtmetalle** | Als **Nichtmetalle** bezeichnet man Elemente, die sich eher rechts im Periodensystem befinden und meistens nicht elektrisch leitfähig sind. | **Metalle** |
| **7** | **edle Metalle** | Als **edle** **Metalle** bezeichnet man Metalle, die chemisch dauerhaft stabil sind. | **unedle Metalle** |
| **8** | **unedle Metalle** | Als **unedle** **Metalle** bezeichnet man Metalle, die unter Normal-Bedingungen mit dem Sauerstoff aus der Luft reagieren. | **edle Metalle** |
| **9** | **Base** | Eine **Base** ist ein Stoff, der Protonen aufnehmen kann. | **Säure** |
| **10** | **Säure** | Eine **Säure** ist ein Stoff, der Protonen abgeben kann. | **Base** |
| **11** | **basisch** | Die Lösung eines Stoffes in Wasser mit einem pH-Wert größer als 7 wird als **basisch** bezeichnet. | **sauer** |

Lösung

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **12** | **sauer** | Die Lösung eines Stoffes in Wasser mit einem pH-Wert kleiner als 7 wird als **sauer** bezeichnet. | **basisch** |
| **13** | **Kation** | Ein **Kation** ist ein positiv geladenes Ion. | **Anion** |
| **14** | **Anion** | Ein **Anion** ist ein negativ geladenes Ion. | **Kation** |
| **15** | **Atom-Hülle** | Als **Atom-Hülle** bezeichnet man jenen Teil des Atoms, der die Elektronen enthält. | **Atom-Kern** |
| **16** | **Atom-Kern** | Als **Atom-Kern** bezeichnet man jenen Teil des Atoms, der die Neutronen und Protonen enthält. | **Atom-Hülle** |
| **17** | **reversibel** | Eine Reaktion ist **reversibel**, wenn sie umkehrbar ist. | **irreversibel** |
| **18** | **irreversibel** | Eine Reaktion ist **irreversibel**, wenn sie nicht umkehrbar ist. | **reversibel** |
| **19** | **exotherm** | Eine Reaktion ist **exotherm**, wenn dabei Energie frei wird. | **endotherm** |
| **20** | **endotherm** | Eine Reaktion ist **endotherm**, wenn Energie zugeführt werden muss, damit sie abläuft. | **exotherm** |
| **21** | **Oxidation** | Bei einer **Oxidation** gibt ein Stoff Elektronen ab. | **Reduktion** |
| **22** | **Reduktion** | Bei einer **Reduktion** nimmt ein Stoff Elektronen auf. | **Oxidation** |
| **23** | **Oxidationsmittel** | Ein **Oxidationsmittel** ist ein Stoff, der Elektronen aufnimmt (Elektronen-Akzeptor). | **Reduktionsmittel** |
| **24** | **Reduktionsmittel** | Ein **Reduktionsmittel** ist ein Stoff, der Elektronen abgibt (Elektronen-Donator). | **Oxidationsmittel** |