**Kompetenzcheck:** Kunststoffe, Redoxreaktionen

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch auf** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| …die Besonderheiten von Kunststoffen im Vergleich zu niedermolekularen Stoffen darlegen. |  |  |  |  | S. 198 |
| …den Begriff Kunststoff definieren. |  |  |  |  |  |
| …Thermoplaste, Duroplaste und Elastomere bezüglich ihres Verhaltens unterscheiden |  |  |  |  | S. 198-199 |
| …die Eigenschaften von Kunststoffen auf der Molekülebene erklären. |  |  |  |  | S. 198-199 |
| … den Mechanismus der radikalischen Polymerisation zur Herstellung von Polymerisaten formulieren. |  |  |  |  | S. 200-202 |
| …die Reaktion der Polykondensation zur Herstellung von Polykondensaten formulieren. |  |  |  |  | S. 204-205 |
| …anhand von Strukturmerkmalen entscheiden, welche Monomere welche Reaktionsart eingehen. |  |  |  |  | S. 200-205 |
| …anhand der Strukturformel von Polymeren erkennen, welche Monomere eingesetzt wurden. |  |  |  |  | S. 200-205 |
| …die Verwendung und Eigenschaften einiger Kunststoffe im Alltag nennen |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| …die Eigenschaften dieser Kunststoffe anhand von Strukturformeln erläutern. |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| … die Stoffeigenschaften der Kunststoffe anhand ihrer Struktur und der zwischenmolekularen Kräfte erläutern. |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| …die Möglichkeiten der Verwertung von Kunststoffabfällen nennen. |  |  |  |  | S. 214-215, S. 219 |
| …Kunststoffe auf ihre Verwertbarkeit und Abbaubarkeit hin bewerten. |  |  |  |  | S. 214-215, S. 219 |
| … Oxidationszahlen für Elemente und Verbindungen gemäß den Regeln erstellen |  |  |  |  | S. 228 |
| … Redoxreaktionen anhand der Oxidationszahlen erkennen. |  |  |  |  | S. 228/229 |
| … Oxidation und Reduktion definieren und in Teilgleichungen darstellen |  |  |  |  | S. 228/229 |

**Kompetenzcheck:** Kunststoffe, Redoxreaktionen

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch auf** |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| …die Besonderheiten von Kunststoffen im Vergleich zu niedermolekularen Stoffen darlegen. |  |  |  |  | S. 198 |
| …den Begriff Kunststoff definieren. |  |  |  |  |  |
| …Thermoplaste, Duroplaste und Elastomere bezüglich ihres Verhaltens unterscheiden |  |  |  |  | S. 198-199 |
| …die Eigenschaften von Kunststoffen auf der Molekülebene erklären. |  |  |  |  | S. 198-199 |
| … den Mechanismus der radikalischen Polymerisation zur Herstellung von Polymerisaten formulieren. |  |  |  |  | S. 200-202 |
| …die Reaktion der Polykondensation zur Herstellung von Polykondensaten formulieren. |  |  |  |  | S. 204-205 |
| …anhand von Strukturmerkmalen entscheiden, welche Monomere welche Reaktionsart eingehen. |  |  |  |  | S. 200-205 |
| …anhand der Strukturformel von Polymeren erkennen, welche Monomere eingesetzt wurden. |  |  |  |  | S. 200-205 |
| …die Verwendung und Eigenschaften einiger Kunststoffe im Alltag nennen |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| …die Eigenschaften dieser Kunststoffe anhand von Strukturformeln erläutern. |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| … die Stoffeigenschaften der Kunststoffe anhand ihrer Struktur und der zwischenmolekularen Kräfte erläutern. |  |  |  |  | S. 210-213  S. 219 |
| …die Möglichkeiten der Verwertung von Kunststoffabfällen nennen. |  |  |  |  | S. 214-215, S. 219 |
| …Kunststoffe auf ihre Verwertbarkeit und Abbaubarkeit hin bewerten. |  |  |  |  | S. 214-215, S. 219 |
| … Oxidationszahlen für Elemente und Verbindungen gemäß den Regeln erstellen |  |  |  |  | S. 228 |
| … Redoxreaktionen anhand der Oxidationszahlen erkennen. |  |  |  |  | S. 228/229 |
| … Oxidation und Reduktion definieren und in Teilgleichungen darstellen |  |  |  |  | S. 228/229 |