**Aufgaben zu den inhaltlichen Schwerpunkten „Stoffeigenschaften“ und „Trennverfahren“**

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 1: Salzgewinnung aus Salzwasser**Mit dem unten abgebildeten Versuchsaufbau kann Salz aus Meerwasser gewonnen werden.Nenne das Trennverfahren und beschreibe den Vorgang der Salzgewinnung. Gib ein weiteres Anwendungsbeispiel an.  Salzwasser  | **Antwort zu Aufgabe 1 und Punkte:**Die Abbildung zeigt das Trennverfahren *Abdampfen* oder *Eindampfen*. Dabei wird die **Lösung erhitzt** (1). Aufgrund **unterschiedlicher Siedetemperaturen** (1) **verdampft das Wasser** (1) und das **Salz** bleibt **als** **Rückstand** (1).Anwendungsbeispiele: * Eindampfen von Soßen (1)

**oder*** Trocknen von Wäsche im Wäschetrockner (1)

**5 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 2: Trennung einer Suspension**Im Becherglas befindet sich eine Sus­pen­sion aus Sand und Wasser. Nenne das unten abgebildete Trennver­fahren. Erläutere anhand der Abbildung das Prinzip des Verfahrens. Gib ein Anwen­dungsbeispiel an.  | **Antwort zu Aufgabe 2 und Punkte:**Die Abbildung zeigt das Trennverfahren **Dekantieren** (1). Durch **Dekantieren** kann man Gemische aus einem **Feststoff** (1) und einer **Flüssigkeit** (1) trennen. Sand besitzt eine höhere Dichte (1) als Wasser und setzt sich daher im Becherglas ab. Das Wasser kann dekantiert werden. Anwendungsbeispiel:* Goldwaschen (1)

**5 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 3: Fett-Trennkanne**Aus gesundheitlichen Gründen kann es wünschenswert sein, den Fettanteil von Soßen zu reduzieren. Hierfür wird eine Fett-Trennkanne genutzt. Wenn eine fetthaltige Soße in eine Fett-Trennkanne gegeben wird, schwimmt das Fett auf dem wasser­haltigen Anteil der Soße. Die Tülle („Ausguss“) der Kanne ist knapp über dem Boden der Kanne an­gesetzt (siehe Abbildung).Beschreibe die Funktionsweise der Fett-Trennkanne. Erläutere, welche *Stoff­eigenschaft* dem Trennverfahren zugrunde liegt.  | **Antwort zu Aufgabe 3 und Punkte:**Die Soße wird in die Fett-Trennkanne ge­geben. **Fett** besitzt eine **geringere Dichte** **(1)** als der wässrige Teil der Soße. Daher schwimmt das Fett oben. Diesem Trenn­verfahren liegt die Stoffeigenschaft **Dichte (1)** zugrunde. Wenn die Kanne gekippt wird, fließt zuerst der **wasserhaltige Anteil der Soße** aus der Tülle heraus (1). Wenn das Ausgießen früh genug gestoppt wird, **ver­bleibt der Fett­anteil** in der Kanne (1). Auf diese Weise wird der Fettgehalt der Soße verringert.**4 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 4: Chromatografie**Nenne die Bestandteile des Versuchs­aufbaus zur Chromatografie. | **Antwort zu Aufgabe 4 und Punkte:**① Filterpapierrolle (1)② Farbprobe (1)③ Filterpapier (1)④ Lösungsmittel, z. B. Wasser (1)⑤ Becherglas (1)**5 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 5: Filtration** | **Antwort zu Aufgabe 5 und Punkte:** |
| In der untenstehenden Abbildung sind Fehler enthalten. Benenne sie! | * Der **Erlenmeyerkolben** wird fälsch­licherweise als **Becherglas** bezeichnet(1).
* Die Begriffe **Filterpapier** und **Trichter** sind **vertauscht** (1).
* Die Begriffe **Filtrat** und **Rückstand** sind **vertauscht** (1).

**3 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 6: Gewinnung von Speisesalz**In Südspanien werden große Mengen Speisesalz aus Meerwasser gewonnen. Das Meerwasser wird in Becken geleitet. Diese werden tagsüber von der Sonne beschienen.Erkläre, wie diese Art der Salzgewinnung funktioniert. | **Antwort zu Aufgabe 6 und Punkte:**Die Sonne **erwärmt das Meerwasser** (1). Dadurch **verdunstet das Wasser** (1), das **Salz bleibt als Feststoff** (1) zurück.**3 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 7: Entfärbung von Cola**Die dunkelbraune Farbe von Colagetränken wird durch einen Farbstoff hervorgerufen. In einem Experiment wird Cola mit Aktiv­kohle geschüttelt und anschließend filtriert. Man erhält eine farblose Flüssigkeit.Abb.: Aktivkohleteilchen (Modell) nach dem Experiment FarbstoffteilchenNenne das Trennverfahren. Begründe mithilfe der Abbildung, warum das Filtrat farblos ist.  | **Antwort zu Aufgabe 7 und Punkte:**Das Trennverfahren heißt **Adsorption** (1). Die **Farbstoffteilchen** der Cola **lagern sich in den Zwischenräumen der Aktivkohle ab** (1). Wird die Flüssigkeit (Cola) mit Aktivkohle versetzt und anschließend **filtriert** (1), bleiben die Farbstoffteilchen mit der Aktiv­kohle als **Rückstand** im Filter (1).**4 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 8: Stoffe und Nicht-Stoffe**Ordne die folgenden Begriffe den Kategorien „Stoffe“ und „Nicht-Stoffe“ zu: Baumwolle, Eisen, Bleistift, Skaten, Meerwasser, Kohlenstoffdioxid, Träume, Schaumstoff, Licht, Tannennadel, Wärme, Helium, Blut, elektrischer Strom, Dynamit.  | **Antwort zu Aufgabe 8 und Punkte:****Stoffe:** Baumwolle, Eisen, Bleistift, Meerwasser, Kohlenstoffdioxid**,** Schaumstoff, Tannennadel, Helium, Blut, Dynamit**Nicht-Stoffe:** Träume, Licht, Wärme, elektrischer Strom, Skaten**2 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 9: Reinstoffe und Stoffgemische**Ordne die folgenden Begriffe den Kategorien „Reinstoffe“ und „Stoffgemische“ zu: Mineralwasser, Luft, Gold, destilliertes Wasser, Gartenerde, Cola, Kartoffelchips, Zucker, Speiseeis, Aluminiumfolie, Sauerstoff, Kochsalz, Kamillentee, Brausepulver, Rotwein | **Antwort zu Aufgabe 9 und Punkte:****Reinstoffe:** Gold, destilliertes Wasser, Zucker, Kochsalz, Aluminium­(folie), Sauerstoff**Stoffgemische:** Mineralwasser, Luft, Gartenerde, Cola, Kartoffelchips, Speiseeis, Kamillentee, Brause­pulver, Rotwein**2 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 10: Trinkwassergewinnung**Jan strandet auf einer einsamen Insel, auf der es kein Trinkwasser gibt. Er findet einen Container mit Laborgeräten: Rundkolben, Becherglas, Meerwasser, (Schläuche), Erlenmeyerkolben, Stativ mit Klemmen, Messzylinder, Siedesteine, Trichter, Filterpapier, feines Sieb, Vierfuß, Ceranfeld, Gummistopfen mit Bohrung, Gasbrenner, kleiner Holzklotz, gewinkeltes Glasrohr, Baumwolltuch (oder Kühler), Spritzflasche Er wählt notwendige Geräte für eine Appara­tur zur Herstellung von Trinkwasser aus Meerwasser aus. Skizziere und beschrifte einen funktionierenden Versuchsaufbau. | **Antwort zu Aufgabe 10 und Punkte:**Aus dem Versuchsaufbau muss deutlich werden, dass das Wasser zunächst verdampft / verdunstet und anschließend aufgefangen wird. Es sind mehrere Lösungen denkbar. 2 Punkte für die korrekte Skizze, 1 Punkt für die Beschriftung der SkizzeInsgesamt:**3 Punkte** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Aufgabe 11: Fettgehalt in Schokolade**Auf Verpackungen von Lebensmitteln müssen die Nährstoffgehalte angegeben werden. In einem Labor für Lebensmittel­untersuchungen soll die Angabe zum Fettgehalt in Schokolade überprüft werden.

|  |
| --- |
| **Durchschnittliche Nährwerte pro 100 g** |
| Brennwert 2389 kJ |
| Fett 36,2 g |

Angabe auf einer Schokoladenver­packungBegründe, welches der folgenden Verfahren grundsätzlich zur Bestimmung des Fettgehaltes geeignet ist:Extraktion, Adsorption, Chromatografie. | **Antwort zu Aufgabe 11 und Punkte:**Schokolade ist ein Stoffgemisch fester Stoffe. Das enthaltene Fett kann durch **Extraktion** (1) von den übrigen Bestandteilen abgetrennt werden. Dabei wird das Fett in einem geeigneten **Lösungsmittel** (1), z. B. Aceton, gelöst. Man nutzt dabei man die **unterschiedliche Löslichkeit** (1) der Stoffe. **3 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 12: Mineralstoffgehalt in Mineralwässern** | **Antwort zu Aufgabe 12 und Punkte:** |
| Mineralwässer haben einen unterschiedlich großen Gehalt an Mineralstoffen. Der Mineralstoffgehalt verschiedener Mineral­wässer soll experimentell bestimmt werden. Nachfolgend sind drei Versuchsaufbauten dargestellt. Benenne die Trennverfahren, die mit den Versuchsaufbauten durchgeführt werden können. Erkläre, welche Trennver­fahren geeignet sind, um den Mineralstoff­gehalt zu bestimmen.  | Das **Abdampfen** (1) ist das geeignete Trennverfahren. Beim Abdampfen verbleiben die Mineralstoffe in der Abdampfschale, das **Lösungsmittel Wasser verdampft** (1). Auch die **Destillation** (1) ist geeignet, um den Mineralstoffgehalt zu bestimmen. Die **Mineralstoffe verbleiben** (1) im Destillationskolben, das Lösungsmittel Wasser kondensiert im Kühler und wird als Destillat aufgefangen. Die Filtration ist nicht geeignet, um Mineralstoffteilchen vom Lösungsmittel Wasser zu trennen. Die im Mineralwasser enthaltenen Salze sind, wenn man sie auf der Ebene der Teilchen anschaut, zu winzig, um von einem Filter zurückgehalten zu werden. **4 Punkte** |
|  |  |
|  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 13: Untersuchung von Mineralwässern** | **Antwort zu Aufgabe 13 und Punkte:** |
| Mineralwässer haben einen unterschiedlich großen Gehalt an Mineralstoffen. In einem Experiment werden Wasserproben (jeweils 50 mL) zweier Mineralwässer eingedampft. Die folgenden Abbildungen zeigen die Abdampfschalen nach Beendigung des Experiments.Werte die Beobachtungen in Bezug auf den Mineralstoffgehalt der Mineralwässer aus.  | Aus den Abbildungen kann man schluss­folgern, dass das Mineralwasser A einen **größeren Mineralstoffgehalt** (2) besitzt als Mineralwasser B. **2 Punkte** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 14: Bestimmung des Fettgehalts** Mithilfe der Trennmethode Extraktion soll der Fettgehalt von Knabbergebäck ermittelt werden. Um sicher zu sein, dass das Ergebnis richtig ist, wird die Fettbestimmung zweimal durchgeführt. Gib an, worauf geachtet werden muss, um zu vergleichbaren Ergebnissen zu kommen. Nutze für deine Argumentation die untenstehenden Abbildungen. Abbildung 1: Erste Fettbestimmung Abbildung 2: Zweite Fettbestimmung | **Antwort zu Aufgabe 14 und Punkte:**Es muss darauf geachtet werden, dass bei den beiden Fettbestimmungen **die gleiche Masse an Knabbergebäck** (2) eingewogen wird. und/oderFalls unterschiedliche Massen eingesetzt werden, wie in den Abbildungen 1 und 2 dargestellt, müssen die Ergebnisse mithilfe der Prozentrechnung berechnet und verglichen werden. (2)**Denkbare, aber nicht zwingend erforderliche Antwort:****Alle anderen Bedingungen** **sollten gleich sein** (+1):* Lösemittel Aceton
* identische Laborgeräte

**2 Punkte**  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 15: Gefahren beim Tanken**Du fährst mit deinen Eltern zu einer Tank­stelle, um den leeren Tank aufzufüllen. Ein Blick aus dem Fenster des Autos auf die Zapfsäule zeigt die folgende Abbildung:  GHS02 GHS08 GHS07 GHS09Nenne die Gefahren, die von der Flüssigkeit ausgehen, die gerade getankt wird.  | **Antwort zu Frage 15 und Punkte:**Von Dieselkraftstoff gehen folgende Gefahren aus: * **entzündbar** (1) 🡪 von Zündquellen fernhalten
* Gefahr schwerer **Gesundheitsschäden** (1) 🡪 Kontakt mit dem Stoff und Aufnahme in den Körper vermeiden
* **gewässergefährdend** (1) 🡪 darf nicht in die Umwelt gelangen
* **optional:gesundheitsschädlich** 🡪 Haut- und Augenkontakt mit dem Stoff vermeiden

**3 Punkte**  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 16: Gefahren des Rohrreinigers** Der Abfluss ist ver­stopft. Es soll Rohr­reiniger benutzt werden. Das neben­stehende Gefahren­piktogramm befindet sich auf der Ver­packung.Nenne die Gefahren, die vom Rohrreiniger ausgehen. Welche Schutzmaßnahmen musst du deshalb bei der Anwendung des Rohrreinigers einhalten?GHS05 | **Antwort zu Frage 16 und Punkte:**Vom Rohrreiniger gehen folgende Gefahren aus: **Ätzwirkung** (1) * Verätzung der Haut, schwere Augenschäden möglich
* ggf. können auch Rohrleitungen geschädigt werden

Schutzmaßnahmen**: Handschuhe und Schutzbrille** (2)tragen, Substanz nicht auf die Haut / in die Augen gelangen lassen.**3 Punkte**  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Aufgabe 17: Gefahren von Grillanzündern**Auf Behältern von flüssigen Grill­anzündern findet sich das neben­stehende Pikto­gramm.GEFAHRDie Flaschen sind außerdem mit einem **Kindersicherheitsverschluss** ausgestattet. Erkläre, warum es sinnvoll ist, den Behälter des Grillanzünders mit einem Kindersicher­heits­verschluss auszustatten. | **Antwort zu Frage 17 und Punkte:**Der flüssige Grillanzünder kann **schwere Gesundheitsschäden** (1) auslösen. Dies gilt vermutlich für den Fall, wenn Personen mit ihm in Kontakt kommen und/oder ihn trinken.Der Kindersicherheitsverschluss soll **verhindern**, dass (kleine) Kinder die **Flasche öffnen** und davon **trinken** (1).Auf diese Weise soll **verhindert** **werden**, dass **Kinder Gesundheitsschäden** bekommen (1).**3 Punkte** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Aufgabe 18: Herstellung Branntwein** Eine Schnapsbrennerei möchte aus Wein Branntwein herstellen. Dazu wird in einer Destillationsanlage der Wein erhitzt. Die zuständige Vorarbeiterin kontrolliert während des Destillationsvorgangs die Temperatur des Stoffgemischs. Sie notiert die Daten in einer Tabelle:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Zeit/min. | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| Temp./0C | 20 | 24 | 28 | 36 | 45 | 60 | 78 |
| Zeit/min. | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| Temp./0C | 78 | 78 | 86 | 95 | 100 | 100 | 100 |

Zeichne das entsprechende Siedediagramm! Interpretiere den Kurvenverlauf.  | **Antwort zu Frage 18 und Punkte:**Das im Branntwein enthaltene Ethanol (umgangssprachlich auch Alkohol genannt) **siedet bei 78°Celsius** (1). Steigt die Temperatur über 78°Celsius, ist davon auszugehen, dass (fast) kein Ethanol mehr im Wein enthalten ist. **Bei 100°Celsius** geht dann **das Wasser** (1) vom flüssigen in den gasförmigen Zustand über, es kommt zu keinem Temperaturanstieg mehr. 3 Punkte für das Siedediagramm 2 Punkte Interpretation des KurvenverlaufsInsgesamt**5 Punkte** |