ÜV\_Checkliste

**Checkliste**

Beantworte alle Fragen ehrlich. Mit Hilfe deiner eigenen Einschätzung kannst du anschließend aus Materialien zum Üben und Wiederholen auswählen, wenn du bei einigen Nummern NEIN oder UNSICHER angekreuzt hast. Auch wenn du dich sicher fühlst, prüfe dich mit einigen Materialien selbst.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Ich kann…** | ja | nein | un- sicher |
| 1 | …einen Steckbrief über einen Stoff anfertigen. |  |  |  |
| 2 | … kriteriengeleitet ordnen. |  |  |  |
| 3 | … Modellzeichnungen für verschiedene Aggregatzustände erstellen und erklären. |  |  |  |
| 4 | … ein Experiment beschreiben, dass das Gesetz von der Erhaltung der Masse beweist. |  |  |  |
| 5 | … mindestens eine Sicherheitsregel in einem Chemieraum begründen. |  |  |  |
| 6 | … eine Wortgleichung formulieren, die eine chemische Reaktion beschreibt. |  |  |  |
| 7 | … mit eigenen Worten die Merkmale einer chemischen Reaktion erklären. |  |  |  |
| 8 | … aus dem PSE Informationen entnehmen und in eigene Worte fassen. |  |  |  |
| 9 | … begründen, warum unsere Vorstellung von einem Atom ein Modell ist. |  |  |  |
| 10 | … beschreiben, wie man Kohlenstoffdioxid nachweisen kann. |  |  |  |
| 11 | … ein Experiment nach einer Aufgabe planen und durchführen. |  |  |  |
| 12 | … ein Experiment protokollieren. |  |  |  |

**Materialien:**

Aufgabe 1:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ Stoff untersuchen-Steckbrief

Aufgabe 2:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ Übersicht schaffen und arbeite dabei mit einem Partner.

Aufgabe 3:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ Aggregatzustand in Einzel- oder Partnerarbeit.

Aufgabe 4:

Benutze deine Aufzeichnungen zu den Versuchen „Streichhölzer“ oder „Boyle“ und beschreibe das Experiment.

Aufgabe 5:

Schlage die Regeln in deinem Heft oder in einem Chemiebuch nach und nenne sie einem Partner. Frage deinen Partner nach einer weiteren Sicherheitsregel, usw.

Aufgabe 6:

Stelle eine Liste aller von dir im Unterricht beobachteten/durchgeführten chemischen Reaktionen zusammen. Schreibe für jede eine Wortgleichung auf.

Aufgabe 7:

Lies die Merkmale einer chemischen Reaktion in deinem Hefter noch einmal durch. Benutze die Liste aus Aufgabe 6 und beschreibe an diesen Beispielen die Merkmale.

Aufgabe 8:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ PSE. Wähle dabei aus einem der drei Vorschläge aus.

Aufgabe 9:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ „Chemische Lupe“ und erkläre deinem Partner die Unterschiede zwischen der Wirklichkeit und einem Modell.

Aufgabe 10:

Wiederhole die Kalkwasserprobe.

Aufgabe 11:

Wiederhole mit dem AB ÜV\_ Stoff untersuchen-Steckbrief

Aufgabe 12:

Wiederhole das Protokollieren mit dem AB ÜV\_ Protokoll schreiben.

**Jetzt überprüfe noch einmal kritisch deine Angaben bei der Selbsteinschätzung!**