|  |  |
| --- | --- |
| **Modell – Atomkern**  Schroedel: S.157 Klett; S.132 | **Ionen und Edelgaskonfiguration**  Schroedel: S. 162 Klett: S.151 |
| **Modell der Atomhülle**  Schroedel: S. 158 Klett: S.137, 139 | **Salze**  Schroedel: S. 164 Klett: S.152/153 |
| **Atombau und Periodensystem**  Schroedel: S. 160 Klett: S.140 | **Kapitelaufgaben:**  Schroedel: S. 166 Klett: S. 142, S. 168 |

Eigener Kommentar zu den Übungen aus dem Schulbuch:

**Arbeitsauftrag:** Untersuchen Sie in einer Partnerarbeit drei bis fünf Übungen/Aufgaben im Buch anhand der Merkmale des „sinnvollen Übens“.

Kreuzen Sie das entsprechende Merkmal an, wenn es Ihrer Meinung nach erfüllt wird. Notieren Sie Stichworte, wie die Übung gegebenenfalls ergänzt werden könnte.

Ordnen Sie den Übungen/Aufgaben, wenn möglich, ein entsprechendes Übungsformat (Ü1, Ü2 od. Ü3) zu.

**Bücher:**  Klett, elemente Chemie; Schroedel, Chemie heute SI

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Aufgabe** | **Transparenz** | **Rückmeldung** | **Umfang** | **Qualität der Aufgaben** | **Strukturierung** | **Übungsformat** |
| Seite/Nummer |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | | | |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | | | |