

# Arbeitsblatt zum Thema "Periodensystem"

## Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Das Periodensystem ist eine \_\_\_\_\_.

Darin sind alle 118 chemischen Elemente aufgeführt, die es auf der Erde gibt.

Ein \_\_\_\_\_ ist ein Stoff, der aus lauter gleichen Atomen besteht.

Das sind zum Beispiel Eisen, \_\_\_\_\_ oder Sauerstoff.

Nun stellte sich die Frage, wie man diese 118 Elemente oder \_\_\_\_\_ in

einer sinnvollen Reihenfolge aufschreibt. Die beiden Wissenschaftler Dmitri

\_\_\_\_\_ und Lothar Meyer haben sich dieses System ausgedacht.

Es gilt heute noch auf der ganzen \_\_\_\_\_ . Es ist logisch aufgebaut:

Die „kleinen“ Atome stehen am Anfang, die „großen“ stehen am \_\_\_\_\_ .

„Klein“ ist ein Atom mit wenigen Protonen und Neutronen. Das sind winzige

\_\_\_\_\_, die es im Kern jedes Atoms gibt. Ihre Anzahl ergibt die

Ordnungszahl des \_\_\_\_\_. Sie steht in jeder Zelle des Periodensystems.

Bei den „großen“ \_\_\_\_\_ ist es genau umgekehrt.

Aber nicht alles auf der Erde besteht aus Atomen, also aus Elementen.

Es gibt auch chemische \_\_\_\_\_, die bestehen aus Molekülen.

Dazu gehören zum Beispiel Wasser oder Speisesalz.

Ein \_\_\_\_\_ besteht aus mehreren Atomen, die fest miteinander

verschmolzen sind. Diese sind aber im \_\_\_\_\_ nicht aufgeführt.

