

## Das Periodensystem der Elemente

**1. Ein unvollständiges Periodensystem:** Das abgebildete Periodensystem ist lückenhaft. Ergänze es ohne Verwendung von Hilfsmitteln

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1,008 H 1							4,0 2
2	6,9 Li 3	9,0 Be 4	10,8 B 5	12,0 C 6	14,0 N 7	16,0 O 8	19,0 F 9	20,2 Ne 10
3	23 Na 11	24,3 Mg 12	27,0 Al 13	28,1 Si 14	31,0 P 15	32,1 S 16	35,5 Cl 17	39,9 Ar 18
4	39,1 19	40,1 20					79,9 35 Br	83,8 36 Kr
5	85,5 37 Rb						126,9 53 I	131,3 54 Xe
6	132,9 55 Cs							

### 2. Eine besondere Elementgruppe

Nur eine Gruppe des oben abgebildeten gekürzten Periodensystems weist bei Zimmertemperatur und Normdruck gasförmige, flüssige und feste Elemente auf.

- Umrande diese Gruppe farbig
- Kennzeichne die Aggregatzustände durch drei verschiedene Farben.

### 3. Was gehört zusammen?

Bilde aus den folgenden 18 Begriffen 9 zusammengehörende Begriffspaare.

Gruppe, Periode, Hauptgruppe, Ordnungszahl, Zahlenwert der Atommasse, senkrechte Spalte, waagerechte Zeile, römische Ziffer, I. Hauptgruppe, Halogene, VII. Hauptgruppe, Erdalkalimetalle, VIII. Hauptgruppe, Zahl links oben am Elementsymbol, Zahl links unten am Elementsymbol, Alkalimetalle, Edelgase, II. Hauptgruppe.

Gruppe	senkrechte Spalte

**4. Ein kleines Rätsel:** Es ist ein Metall, aber kein Alkalimetall. Seine Atommasse ist größer als die des Sauerstoffs, aber seine Ordnungszahl ist kleiner als die von Aluminium. Um welches Element handelt es sich?

Name des Elements: \_\_\_\_\_