

# Periodensystem der Elemente - Aufgabenstellung

1	<b>A</b> steht neben dem Zeichen des Elementes und wird mit M bezeichnet.
2	Nach <b>B</b> wird ein Atommodell benannt.
3	<b>C</b> ist der Name eines französischen Forscherpaares.
4	<b>D</b> hat den Begriff Atom eingeführt.
5	<b>E</b> ist ein Elementarteilchen.
6	<b>F</b> ist das stärkste elektronegative Element.
7	Die Spalten im Periodensystem heißen <b>G</b> .
8	Von <b>H</b> gibt es 8 Spalten.
9	<b>I</b> haben dieselbe Ordnungszahl und unterschiedliche Massenzahlen.
10	<b>J</b> ist ein Nichtmetall.
11	<b>K</b> ist ein Alkalimetall.
12	Ionen tragen eine elektrische <b>L</b> .
13	Die Summe der Nukleonen heißt <b>M</b> .
14	<b>N</b> ist ein Elementarteilchen.
15	<b>O</b> gibt die Anzahl der Protonen im Atomkern an.
16	Li und Ne stehen in derselben <b>P</b> .
17	<b>Q</b> ist das einzige flüssige Metall.
18	Stoffe, die spontan Strahlen aussenden, sind <b>R</b> .
19	<b>S</b> sind die Gruppen im PSE.
20	<b>T</b> ist das erste künstlich erzeugte Element.
21	<b>U</b> kann in Kernreaktoren verwendet werden.
22	<b>V</b> ist ein Metall aus einer Nebengruppe.
23	<b>W</b> ist das leichteste Atom.
24	<b>X</b> ist ein Edelgas.
25	<b>Y</b> ist ein Nebengruppenelement.
26	<b>Z</b> ist ein Metall.

Bei korrekter Lösung ergeben die Buchstaben der nummerierten Kästchen die Namen zweier Wissenschaftler, die maßgeblich an der Aufklärung der Struktur der Atome des Periodensystems beteiligt waren.