

Quer durch das Periodensystem

Arbeitsblatt Basis

 1. Bemale zusammengehörige Informationen mit der passenden Farbe.

Alkalimetalle	Erdalkalimetalle	Halogene	Edelgase
---------------	------------------	----------	----------

Weiche Metalle mit geringer Dichte	Na Natrium	Atome haben zwei Außen- elektronen	Br Brom	Reagieren mit Metallen zu salzartigen Stoffen
F Fluor	Ca Calcium	Fr Francium	Xe Xenon	He Helium
Kr Krypton	18. Gruppe im Periodensystem	Mg Magnesium	Edelgaszustand	In der Luft als ungebundene Gase
Cl Chlor	Ts Tenness	Rn Radon	2. Gruppe im Periodensystem	Og Oganesson
1. Gruppe im Periodensystem	Ba Barium	Atome haben ein Außenelektron	K Kalium	17. Gruppe im Periodensystem
Sr Strontium	Kommen nicht einzeln vor	At Astat	Rb Rubidium	Atome haben sieben Außen- elektronen
Besonders reaktionsträge	Ar Argon	Lichttechnik	Cs Cäsium	Ne Neon
Ra Radium	Li Lithium	Be Beryllium	Typische Flammen- färbung bei Feuerwerken	I Iod