

1. Alkalimetallatome haben nur _____ Außen _____. Je größer die Atome sind, desto _____ sind die Außen _____ an den Kern gebunden.

2. In welchen Verbindungen kommt ein Alkalimetall vor?

- ☐ Waschsoda ☐ Ammoniumchlorid ☐ Kochsalz
☐ Salzsäure ☐ Kalisalpeter ☐ Schwefelsäure
☐ Speisesoda ☐ Kupfersulfat ☐ Löschkalk

3. Halogene sind _____. Sie sind sehr reaktionsfähig, weil ihren Atomen nur _____ Außen _____ fehlt, um eine _____ äußere Elektronenschale zu erhalten.

4. Was passiert, wenn Natrium mit Chlor reagiert? Kreuze die richtigen Aussagen an.

- ☐ Natriumatome geben jeweils ein Außenelektron an Chloratome ab.
☐ Natriumatome nehmen jeweils ein Außenelektron von Chloratomen auf.
☐ Chloratome geben jeweils ein Außenelektron an Natriumatome ab.
☐ Chloratome nehmen jeweils ein Außenelektron von Natriumatomen auf.

5. Finde die fünf Alkalimetalle und vier Halogene im folgenden Buchstabensalat.

Welches Element kommt doppelt vor? Suche in diesen Richtungen: →, ←, ↓

C	H	L	O	R	J	L	I	P	O	U	Z	T	G	H	N	F	C	D	F	E
S	D	F	V	G	A	B	F	E	H	N	D	G	H	C	O	L	A	S	U	O
T	C	A	R	P	I	L	K	B	K	A	L	I	U	M	F	Q	E	L	I	M
N	F	S	I	O	D	T	G	C	F	N	J	Z	T	G	L	D	S	R	U	C
A	W	E	D	G	H	U	M	O	R	B	W	E	K	L	A	E	I	S	N	K
T	I	U	M	K	S	W	A	L	B	D	I	B	W	K	N	F	U	D	U	A
R	D	N	M	V	R	U	B	I	D	I	U	M	R	U	D	F	M	G	H	L
I	B	H	F	G	X	A	S	T	U	I	L	P	O	R	E	G	B	N	T	I
U	C	S	E	F	G	L	O	B	D	F	A	E	S	R	U	B	G	D	M	U
M	D	Z	T	H	K	O	P	V	A	S	M	U	I	H	T	I	L	R	E	M
D	S	Q	H	J	L	A	E	S	K	L	S	W	N	T	R	I	U	N	S	B
E	D	B	N	R	O	U	L	F	Z	T	E	F	G	U	J	C	S	W	N	U