

 1. Alkalimetalle haben nur _____ Außen _____. Je größer die Atome sind, desto _____ sind die Außen _____ gebunden.

 2. In welchen Verbindungen kommt ein Alkalimetall vor?

- Waschsoda Salmiakgeist Kochsalz
 Salzsäure Kalisalpeter Schwefelsäure
 Speisesoda Bittersalz Löschkalk

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

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

- Natrium gibt ein Außenelektron an Chlor ab.
 Natrium nimmt ein Außenelektron von Chlor auf.
 Chlor gibt ein Außenelektron an Natrium ab.
 Chlor nimmt ein Außenelektron von Natrium auf.

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

Ein Element kommt doppelt vor. Welches? _____

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