

1. In diesem Text haben sich vier Fehler versteckt. Finde und korrigiere sie.

Alkalimetalle sind die Metalle der zweiten Gruppe des Periodensystems.

Alkalimetalle sind wenig reaktionsfreudig.

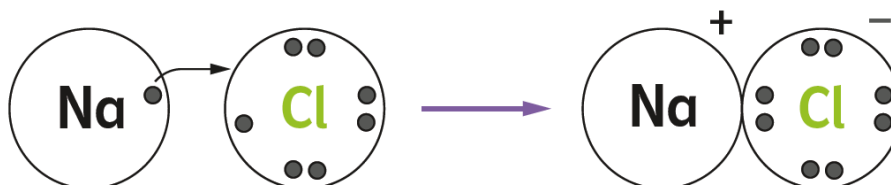
Sie geben ihr einziges, fest gebundenes Außenelektron leicht ab.

In Wasser bilden sie Sauerstoffgas und ein Hydroxid.

2. Dreizehn Wörter sind durcheinandergeraten. Welche Wörter verstecken sich hier?

ALI – ALL – ALK – ANZ – ARB – AUS – CHL – CHS – CHU – ELE – EL – ENC – ENE – ENS – ER –
 FLU – FRE – HAL – HI – IDI – IG – ITT – KUN – KT – KTI – LIT – LDN – MET – MHYD – NAT – ODA
 – OG – ONAT – ONS – OR – ORID – PFL – REA – RIU – ROG – RON – RUB – SAL – SEN – STS –
 TOFF – TZM – UD – UM – UM – WAS – ZBI

3. Beschreibe, was passiert, wenn Natrium mit Chlor reagiert.



4. Ein Halogen wie Brom oder Chlor kommt in der Natur nicht als freies Atom, sondern als zweiatomiges Molekül vor. Finde eine Erklärung dafür.
