

Beantworte **kurz und knapp** folgende Fragen:

1. Nenne die Elemente der Gruppe der Alkalimetalle inklusive ihrer Symbole: _____

2. Warum werden diese Elemente zu einer Gruppe zusammengefasst? _____

3. Woran kann man die Alkalimetalle identifizieren? _____
4. Nach welcher Reaktionsgleichung reagieren die Alkalimetalle mit Wasser? _____

5. Wie nennt man die wässrigen Lösungen der Reaktionen der Alkalimetalle mit Wasser? _____
6. Was ist diesen wässrigen Lösungen gemeinsam? _____

7. Was sind die gemeinsame Eigenschaften der Metalle? _____

8. Nenne mindestens 5 verschiedene Verwendungsgebiete für Natriumhydroxid! _____

9. Durch welche Reaktion kann man die Elementarzusammensetzung von Ätznatron beweisen? _____

10. Warum verwendet man Ätznatron als Abflussreiniger? _____

11. Kalium reagiert mit Wasser. Es werden 3,9 g Kalium verwendet. Wie viele Milliliter Wasserstoffgas entstehen bei Raumtemperatur? _____
12. Welches Alkalimetall reagiert am heftigsten, welches am schwächsten mit Wasser? _____

13. Welche Alkalihydroxide haben Trivialnamen und welche? _____
14. Wie verhalten sich die Schmelzpunkte der Alkalimetalle vom ersten bis zum letzten mit steigender Atommasse? _____
15. Wie kann man die Hygroskopizität von Ätznatron beweisen? _____

16. Welche Natriumverbindungen kennst Du? _____

17. Wie weist man das Gas nach, das bei der Reaktion von Lithium mit Wasser entsteht? _____
