ΑΚΑΛΙΑ ΣΕΛΙΔΑ 53-54

<http://ebooks.edu.gr/ebooks/v/html/8547/2208/Chimeia_G-Gymnasiou_html-empl/index2_6.html>

<https://vyridis.weebly.com/2-taualpha-alphalambdakappaalphalambdaiotaalpha.html>

Αλκάλια ονομάζονται τα στοιχεία της 1ης ομάδας του περιοδικού πίνακα εκτός του υδρογόνου και είναι: λίθιο(Li),νάτριο(Να),κάλιο(Κ),ρουβίδιο(Rb),καίσιο(Cs),και φράγκιο(Fr).

\*Έχουν παρόμοιες ιδιότητες επειδή τα άτομα τους στην εξωτερική στοιβάδα έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων. (1 e- στην εξωτερική τους στοιβάδα)

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΝΑΤΡΙΟΥ

1. Το νάτριο είναι μαλακό μέταλλο και μπορεί να κοπεί με το μαχαίρι
2. Έχει αργυρόλευκη λάμψη.
3. Έχει μικρή πυκνότητα, είναι ελαφρύτερο από το νερό.
4. Αντιδρά με το νερό και ελευθερώνεται με υδρογόνο

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΩΝ ΑΛΚΑΛΙΩΝ

1. Είναι μαλακά και μπορούν εύκολα να κοπούν με μαχαίρι

2)Έχουν γενικά μικρή πυκνότητα . Το λίθιο, το νάτριο, και το κάλιο είναι ελαφρύτερα από το νερό.

3)Έχουν χαμηλά σημεία τήξης, γιαυτό χαρακτηρίζονται εύτηκτα μέταλλα

4)Οξειδώνονται εύκολα από το οξυγόνο του αέρα, γιαυτο φυλάσσονται σε δοχεία με

Πετρέλαιο

5.)Το λίθιο αντιδρά ήπια με το νερό, το νάτριο πιο δραστικά , ενώ η αντίδραση του καλίου με το νερό είναι βίαιη