
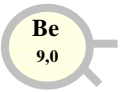
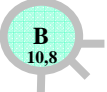
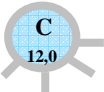
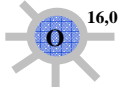
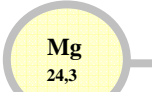
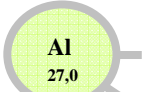

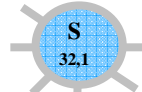

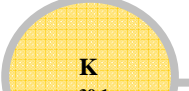
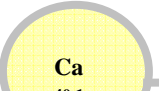
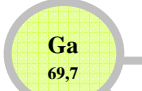

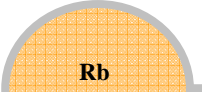
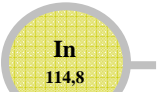
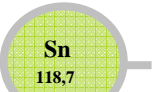
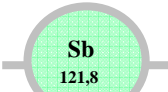

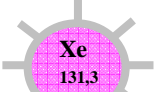


<p>Υδρογόνο</p>  <p>H 1,0</p> <p>Εκρήνεται στον αέρα με σπινθήρα</p> <p>HCl</p>									<p>Ήλιο</p>  <p>He 4,0</p> <p>Δεν δίνει αντιδράσεις</p> <p>.....</p>
<p>Λίθιο</p>  <p>Li 6,9</p> <p>Αντιδρά ήπια με το νερό</p> <p>LiCl</p>	<p>Βηρύλλιο</p>  <p>Be 9,0</p> <p>BeCl₂</p>	<p>Βόριο</p>  <p>B 10,8</p> <p>Δεν αντιδρά με τις περισσότερες ουσίες</p> <p>BCl₃</p>	<p>Άνθρακας</p>  <p>C 12,0</p> <p>Μπορεί να συνδέεται με άλλα στοιχεία σε μακριές αλυσίδες</p> <p>CCl₄</p>	<p>Αζωτο</p>  <p>N 14,0</p> <p>NCl₃</p>	<p>Οξυγόνο</p>  <p>O 16,0</p> <p>Πολύ δραστήριο H₂O απαραίτητο για τη ζωή</p> <p>Cl₂O</p>	<p>Φθόριο</p>  <p>F 19,0</p> <p>Αντιδρά με όλα σχεδόν τα υλικά</p> <p>ClF</p>	<p>Νέον</p>  <p>Ne 20,2</p> <p>Δεν δίνει αντιδράσεις</p> <p>.....</p>		
<p>Νάτριο</p>  <p>Na 23,0</p> <p>Αντιδρά έντονα με το νερό</p> <p>NaCl</p>	<p>Μαγνήσιο</p>  <p>Mg 24,3</p> <p>Καίγεται στον αέρα</p> <p>MgCl₂</p>	<p>Αργίλιο</p>  <p>Al 27,0</p> <p>AlCl₃</p>	<p>Πυρίτιο</p>  <p>Si 28,1</p> <p>SiCl₄</p>	<p>Φώσφορος</p>  <p>P 31,0</p> <p>Καίγεται στον αέρα</p> <p>PCl₃</p>	<p>Θείο</p>  <p>S 32,1</p> <p>H₂S είναι τοξικό</p> <p>SCl₂</p>	<p>Χλώριο</p>  <p>Cl 35,5</p> <p>Αντιδρά με όλες σχεδόν τις ουσίες</p> <p>Cl₂</p>	<p>Αργό</p>  <p>Ar 39,9</p> <p>Δεν δίνει αντιδράσεις</p> <p>.....</p>		
<p>Κάλιο</p>  <p>K 39,1</p> <p>Αντιδρά βίαια με το νερό</p> <p>KCl</p>	<p>Ασβέστιο</p>  <p>Ca 40,1</p> <p>Αντιδρά με το νερό</p> <p>CaCl₂</p>	<p>Γάλλιο</p>  <p>Ga 69,7</p> <p>GaCl₃</p>		<p>Αρσενικό</p>  <p>As 74,9</p> <p>AsCl₃</p>	<p>Σελήνιο</p>  <p>Se 78,9</p> <p>H₂Se είναι τοξικό</p> <p>SeCl₂</p>	<p>Βρόμιο</p>  <p>Br 79,9</p> <p>Αντιδρά με όλες σχεδόν τις ουσίες</p> <p>BrCl</p>	<p>Κρυπτό</p>  <p>Kr 83,8</p> <p>Δεν δίνει αντιδράσεις</p> <p>.....</p>		
<p>Ρουβίδιο</p>  <p>Rb 85,5</p> <p>Αντιδρά εκρηκτικά με το νερό</p> <p>RbCl</p>	<p>Στρώντιο</p>  <p>Sr 87,6</p> <p>Αντιδρά βίαια με το νερό</p> <p>SrCl₂</p>	<p>Ινδίο</p>  <p>In 114,8</p> <p>InCl₃</p>	<p>Κασσίτερος</p>  <p>Sn 118,7</p> <p>SnCl₄</p>	<p>Αντιμόνιο</p>  <p>Sb 121,8</p> <p>SbCl₃</p>	<p>Τελλούριο</p>  <p>Te 127,6</p> <p>H₂Te είναι τοξικό</p> <p>TeCl₂</p>	<p>Ιώδιο</p>  <p>I 126,9</p> <p>Αντιδρά με πολλές άλλες ουσίες</p> <p>ICl</p>	<p>Ξένο</p>  <p>Xe 131,3</p> <p>Δεν δίνει αντιδράσεις</p> <p>.....</p>		

Οι κάρτες των χημικών στοιχείων αποτελούν προσαρμογή αυτών που χρησιμοποιεί η Stacy, A. (2009). στο *Living by chemistry*. Emeryville,