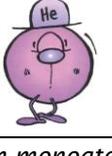


	<p>HYDROGENE</p> <p>....H</p> <p>(K)'''</p>
<p>Ion monoatomique : H^+</p> <p>Composés : H_2O, HCl</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 1,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : générateur d'eau (<i>hydro-gène</i>) en grec.</p>	

	<p>CARBONE</p> <p>....C</p> <p>(K)''(L)''</p>
<p>Ion monoatomique :</p> <p>Composés : CO_2, CCl_4</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 12,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : charbon (<i>carbo</i>) en latin.</p>	

	<p>SODIUM</p> <p>....Na</p> <p>(K) (L) (M)</p>
<p>Ion monoatomique : Na^+</p> <p>Composés : Na_2O, $NaCl$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 23,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de soude (<i>sawwaq</i>) en arabe.</p>	

	<p>HELIUM</p> <p>....He</p> <p>(K)</p>
<p>Ion monoatomique : aucun</p> <p>Composés : aucun</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 4,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de soleil (<i>hèlios</i>) en grec.</p>	

	<p>AZOTE</p> <p>....N</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique :</p> <p>Composés : NH_3</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 14,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : qui n'entretient pas la vie en grec.</p>	

	<p>MAGNESIUM</p> <p>....Mg</p> <p>(K) (L) (M)</p>
<p>Ion monoatomique : Mg^{2+}</p> <p>Composés : MgO, $MgCl_2$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 24,3$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de Magnésie, lieu d'origine en Grèce.</p>	

	<p>LITHIUM</p> <p>....Li</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique : Li^+</p> <p>Composés : Li_2O, $LiCl$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 6,9$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de pierre (<i>lithos</i>) en grec.</p>	

	<p>OXYGENE</p> <p>....O</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique : O^{2-}</p> <p>Composés : H_2O, Na_2O</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 16,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : générateur d'acide en grec.</p>	

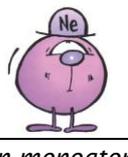
	<p>ALUMINIUM</p> <p>....Al</p> <p>(K) (L) (M)</p>
<p>Ion monoatomique : Al^{3+}</p> <p>Composés : Al_2O_3, $AlCl_3$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 27,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : substance amer (<i>alumen</i>) en latin.</p>	

	<p>BERYLLIUM</p> <p>....Be</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique : Be^{2+}</p> <p>Composés : BeO, $BeCl_2$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 9,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de pierre précieuse (<i>beryllos</i>) en grec.</p>	

	<p>FLUOR</p> <p>....F</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique : F</p> <p>Composés : HF</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 19,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de s'écouler (<i>fluere</i>) en latin.</p>	

	<p>SILICIUM</p> <p>....Si</p> <p>(K) (L) (M)</p>
<p>Ion monoatomique :</p> <p>Composés : SiO_2, $SiCl_4$</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 28,1$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de caillou (<i>silix</i> ou <i>silicis</i>) en latin.</p>	

	<p>BORE</p> <p>....B</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique :</p> <p>Composés : B_2O_3, BCl_3</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 10,8$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : de fondant (<i>bawraq</i>) en arabe.</p>	

	<p>NEON</p> <p>....Ne</p> <p>(K) (L)</p>
<p>Ion monoatomique : aucun</p> <p>Composés : aucun</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 20,2$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : le nouveau (<i>nēos</i>) en grec.</p>	

	<p>PHOSPHORE</p> <p>....P</p> <p>(K) (L) (M)</p>
<p>Ion monoatomique :</p> <p>Composés : PH_3</p> <p>Famille :</p> <p>$M = 31,0$ g/mol</p> <p>Étymologie du nom : porteur de lumière en grec.</p>	

	SOUFRE ...S (K) (L) (M)
Ion monoatomique : S^{2-} Composés : H_2S , Na_2S Famille : M = 32,1 g/mol Étymologie du nom : brûler avec lenteur (<i>sulvere</i>) en sanscrit.	

	ARGON ...Ar (K) (L) (M)
Ion monoatomique : aucun Composés : aucun Famille : M = 39,9 g/mol Étymologie du nom : l'inactif, le paresseux en grec.	

	CHLORE ...Cl (K) (L) (M)
Ion monoatomique : Cl^- Composés : HCl Famille : M = 35,5 g/mol Étymologie du nom : vert (<i>khloros</i>) en grec.	

	POTASSIUM ...K (K) ² (L) ⁸ (M) ⁸ (N) ¹
Ion monoatomique : K^+ Composés : K_2O , KCl Famille : M = 39,1 g/mol Étymologie du nom : les cendres du pot (<i>pott-ásche</i>) en allemand.	

	GALLIUM ...Ga (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ³
Ion monoatomique : Ga^{3+} Composés : Ga_2O_3 , $GaCl_3$ M = 69,7 g/mol Étymologie du nom : de Gaule et du nom de son découvreur Lecoq de Boisbaudran.	

	GERMANIUM ...Ge (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁴
Ion monoatomique : Composés : GeO_2 , $GeCl_4$ M = 72,6 g/mol Étymologie du nom : Allemagne, pays de son découvreur (<i>Germania</i>) en latin.	

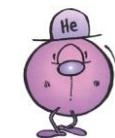
	CALCIUM ...Ca (K) ² (L) ⁸ (M) ⁸ (N) ²
Ion monoatomique : Ca^{2+} Composés : CaO , $CaCl_2$ Famille : M = 40,1 g/mol Étymologie du nom : la chaux (<i>calx</i> ou <i>calcis</i>) en latin.	

	BROME ...Br (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁷
Ion monoatomique : Br^- Composés : HBr Famille : M = 79,9 g/mol Étymologie du nom : fétide (<i>bromos</i>) en grec.	

	IODE ...I (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁸ (O) ⁷
Ion monoatomique : I^- Composés : HI Famille : M = 126,9 g/mol Étymologie du nom : violet (<i>iôdes</i>) en grec.	

	RUBIDIUM ...Rb (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁸ (O) ¹
Ion monoatomique : Rb^+ Composés : Rb_2O , $RbCl$ Famille : M = 85,5 g/mol Étymologie du nom : rouge foncé (<i>rubidium</i>) en latin.	

	KRYPTON ...Kr (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁸
Ion monoatomique : aucun Composés : aucun Famille : M = 83,8 g/mol Étymologie du nom : le caché (<i>kryptos</i>) en grec.	

	XENON ...Xe (K) ² (L) ⁸ (M) ¹⁸ (N) ⁸ (O) ⁸
Ion monoatomique : aucun Composés : aucun Famille : M = 131,3 g/mol Étymologie du nom : étrange (<i>xénon</i>) en grec.	