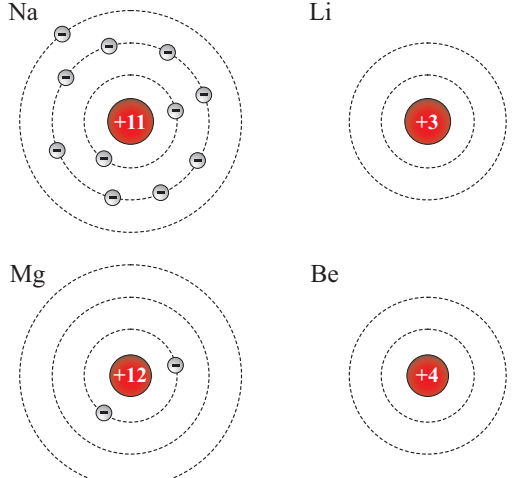


Sasniedzamais rezultāts	I	II	III
<p>6. Nosaka ķīmisko elementu relatīvo atommasu, atoma kodola lādiņu, elektronu skaitu atomā, elektronu skaitu ārējā enerģijas līmenī, augstāko un zemāko oksidēšanas pakāpi 1.–3. perioda (arī K, Ca) elementiem, izmantojot ķīmisko elementu periodisko tabulu.</p>	<p>6.1. Pabeidz teikumus, izmantojot dotos vārdus vajadzīgajā locījumā! <i>Atomnumurs, A grupas numurs.</i> Kodola lādiņš sakrīt ar Kopējais elektronu skaits ir vienāds ar Elektronu skaits ārējā enerģijas līmenī ir vienāds ar Ķīmiskā elementa augstākā pozitīvā oksidēšanas pakāpe sakrīt ar Nemetāliskajiem elementiem negatīvo oksidēšanas pakāpi aprēķina, no skaitļa 8 atņemot</p>	<p>6.2. Izmantojot ķīmisko elementu periodisko tabulu, papildini Li, Be, Mg atomu uzbūves shēmas, pēc Na atoma uzbūves shēmas parauga!</p> 	<p>6.3. Paskaidro, kā mainās ķīmisko elementu periodiskās tabulas 3. perioda ķīmisko elementu augstākās un zemākās oksidēšanas pakāpes!</p>
<p>7. Sastāda bināro savienojumu (oksīdu, hlorīdu, sulfīdu) ķīmiskās formulas, izmantojot elementu oksidēšanas pakāpes vai vielu nosaukums.</p>	<p>7.1. Pēc dotā parauga sastādi ķīmisko savienojumu formulas! $\begin{matrix} +1 & -2 & +4 & -2 & +3 & -1 \\ \text{Na} & \text{S} & \text{NO} & \text{FeCl} \end{matrix}$ $\begin{matrix} +4 & -2 & +3 & -1 & +3 & -2 & +6 & -2 \\ \text{CO} & \text{AlCl} & \text{FeO} & \text{SO} \end{matrix}$ <i>Paraugs</i> <i>Sastādi alumīnija oksīda formulu!</i> $\begin{matrix} +3 & -2 \\ \text{AlO} \end{matrix}$ <i>Alumīnija oksidēšanas pakāpe ir +3, skābekļa oksidēšanas pakāpe ir -2.</i> <i>Vispirms ir jāmeklē mazākais kopīgais dalāmais. Tas ir 6. Alumīnija atomu skaits formulā ir $6 : 3 = 2$, skābekļa atomu skaits ir $6 : 2 = 3$, tātad alumīnija oksīda formula ir Al_2O_3.</i></p>	<p>7.2. Pēc nosaukumiem uzraksti vielu ķīmiskās formulas!</p> <ol style="list-style-type: none"> Magnija hlorīds. Alumīnija sulfīds. Fosfora(V) oksīds. Nātrija hlorīds. Sēra(VI) oksīds. Kalcija sulfīds. <p>7.3. Skolēnam tika dots uzdevums uzrakstīt vielu ķīmiskās formulas pēc vielu nosaukumiem. Skolēns uzdevumu izpildīja šādi:</p> <ul style="list-style-type: none"> Dzelzs(III) oksīds – Fe_3O Fosfora(V) oksīds – P_5O Oglekļa(IV) oksīds – C_4O Kalcija oksīds – CaO <p>Pārbaudi skolēna paveikto un ar citas krāsas rakstāmo izlabo ieviesušās kļūdas!</p>	