

A section of the periodic table is shown below.

<div>H</div>							
<div><div><div>3</div><div>Li</div></div></div>	<div><div><div>4</div><div>Be</div></div></div>	<div><div><div>5</div><div>B</div></div></div>	<div><div><div>6</div><div>C</div></div></div>	<div><div><div>7</div><div>N</div></div></div>	<div><div><div>8</div><div>O</div></div></div>	<div><div><div>9</div><div>F</div></div></div>	<div><div><div>2</div><div>He</div></div></div>
<div><div><div>11</div><div>Na</div></div></div>	<div><div><div>12</div><div>Mg</div></div></div>	<div><div><div>13</div><div>Al</div></div></div>	<div><div><div>14</div><div>Si</div></div></div>	<div><div><div>15</div><div>P</div></div></div>	<div><div><div>16</div><div>S</div></div></div>	<div><div><div>17</div><div>Cl</div></div></div>	<div><div><div>10</div><div>Ne</div></div></div>
						<div><div><div>18</div><div>Ar</div></div></div>	

Using only the symbol, write down the symbols for an element which forms an ion with 1 positive charge.