

<b>A1</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 46.5% Fe, 53.5% S                                    b, 65.2% As, 34.8% O                                    c, 86.6% Pb, 13.4% O d, 4.85% H, 17.5% B, 77.7% O                                    e, 26.6% K, 35.3%Cr, 38.1% O                                    f, 0.57% H, 72.1% I, 27.3% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 3.00 g vasban vagy 20.0 g aranyban b, 10.0 dm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 30.0 g jódban c, 100 cm<sup>3</sup> normálállapotú metángázban vagy 5.00 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
<b>A2</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 73.3% Pt, 26.7% Cl                                    b, 64.9% Au, 35.1% Cl                                    c, 90.7% Pb, 9.3% O d, 36.7% K, 33.3% Cl, 30.0% O                                    e, 0.76% H, 45.2% Sn, 54.0% Cl                                    f, 2.38% H, 59.5% As, 38.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 3.00 g ólomban vagy 20.0 g szénben b, 5.00 dm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 16.0 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>) c, 200 cm<sup>3</sup> standardállapotú metángázban vagy 15.0 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A3</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 85.0% Hg, 15.0% Cl                                    b, 22.6% P, 77.4% Cl                                    c, 75.7% As, 24.3% O d, 2.11% H, 52.8% As, 45.1% O                                    e, 24.7% K, 34.8% Mn, 40.5% O                                    f, 0.29% H, 57.9% Au, 41.8% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 1.00 g ezüstben vagy 2.00 g platinában b, 5.00 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 16.0 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 200 cm<sup>3</sup> standardállapotú argonban vagy 1.00 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A4</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 63.2% Mn, 36.8% O                                    b, 22.6% P, 77.4% Cl                                    c, 86.6% Pb, 13.4% O d, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O                                    e, 63.6% Sn, 34.2% O, 2.14% H                                    f, 0.60% H, 35.6% Sn, 63.8% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 20.0 g ezüstben vagy 15.0 g platinában b, 45.0 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 100 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 500 cm<sup>3</sup> standardállapotú argonban vagy 10.0 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A5</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 73.3% Pt, 26.7% Cl                                    b, 64.9% Au, 35.1% Cl                                    c, 86.6% Pb, 13.4% O d, 2.56% H, 36.0% Si, 61.5% O                                    e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O                                    f, 2.11% H, 52.8% As, 45.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 3.00 g ónban vagy 20.0 g grafitban b, 5.00 dm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 26.0 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>) c, 200 cm<sup>3</sup> normálállapotú metángázban vagy 15.0 cm<sup>3</sup> etanolban?</p>
<b>A6</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 33.3% Cu, 66.7% I                                    b, 68.4% Cr, 31.6% O                                    c, 75.7% As, 24.3% O d, 31.9% K, 29.0% Cl, 39.1% O                                    e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O                                    f, 0.78% H, 62.0% Br, 37.2% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 5.00 g vasban vagy 2.00 g nátriumban b, 100 dm<sup>3</sup> standardállapotú oxigéngázban vagy 44.0 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>) c, 20.0 cm<sup>3</sup> normálállapotú fluorgázban vagy 1.00 cm<sup>3</sup> szén-tetrakloridban?</p>
<b>A7</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 86.6% Pb, 13.4% O                                    b, 46.5% Fe, 53.5% S                                    c, 14.9% P, 85.1% Cl d, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O                                    e, 2.56% H, 36.0% Si, 61.5% O                                    f, 0.46% H, 34.4% As, 65.2% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 5.00 g gyémántban vagy 10.0 g nátriumban b, 100 dm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 16.0 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 500 cm<sup>3</sup> normálállapotú metángázban vagy 200 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A8</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 64.9% Au, 35.1% Cl                                    b, 57.9% Pt, 42.1% Cl                                    c, 14.9% P, 85.1% Cl d, 24.7% K, 34.8% Mn, 40.5% O                                    e, 0.57% H, 72.1% I, 27.3% O                                    f, 0.46% H, 34.4% As, 65.2% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 1.00 g nátriumban vagy 2.00 g káliumban b, 5.00 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 16.0 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 200 cm<sup>3</sup> standardállapotú argonban vagy 1.00 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>

<b>A9</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 63.2% Mn, 36.8% O                                  b, 22.5% P, 77.5% Cl                                  c, 86.6% Pb, 13.4% O  d, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O                        e, 63.6% Sn, 34.2% O, 2.14% H                        f, 0.60% H, 35.6% Sn, 63.8% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 20.0 g ezüstben vagy 15.0 g platinában  b, 45.0 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 100 g kénben (S<sub>8</sub>)  c, 50.0 cm<sup>3</sup> standardállapotú argonban vagy 10.0 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A10</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 73.3% Pt, 26.7% Cl                                  b, 64.9% Au, 35.1% Cl                                  c, 86.6% Pb, 13.4% O  d, 2.56% H, 36.0% Si, 61.5% O                        e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O                        f, 2.11% H, 52.8% As, 45.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 3.00 g ónban vagy 20.0 g grafitban  b, 5.00 dm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 26.0 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>)  c, 200 cm<sup>3</sup> normálállapotú metángázban vagy 15cm<sup>3</sup> etanolban?</p>
<b>A11</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 7.80% C, 92.2% Cl                                  b, 65.2% As, 34.8% O                                  c, 90.7% Pb, 9.30% O  d, 29.1% Na, 40.6% S, 30.4% O                        e, 80.4% Bi, 18.5% O, 1.15% H                        f, 1.69% H, 44.1% Cr, 54.2% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 12.9 g gyémántban vagy 50.2 g aranyban  b, 54.2 dm<sup>3</sup> normálállapotú nitrogéngázban vagy 60.0 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>)  c, 428 cm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 45.3 cm<sup>3</sup> acetonban?</p>
<b>A12</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 72.4% Fe, 27.6% O                                  b, 56.5% Cr, 43.5% O                                  c, 62.6% Sn, 37.4% Cl  d, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O                        e, 1.69% H, 44.1% Cr, 54.2% O                        f, 52.1% C, 13.1% H, 34.7% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 6.45 g krómban vagy 10.0 g nikkelben  b, 77.7 dm<sup>3</sup> normálállapotú etángázban vagy 243 g jódban  c, 499 cm<sup>3</sup> standardállapotú oxigéngázban vagy 59.2 cm<sup>3</sup> széntetrakloridban?</p>
<b>A13</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 77.7% Fe, 22.3% S                                  b, 88.8% Cu, 11.2% O                                  c, 73.9% Hg, 26.1% Cl  d, 21.6% Na, 33.3% Cl, 45.1% O                        e, 34.5% Zn, 14.8% N, 50.7% O                        f, 23.8% C, 5.94% H, 70.3% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 15.2 g rézben vagy 5.23 g alumíniumban  b, 8.17 dm<sup>3</sup> standardállapotú fluorgázban vagy 200 g fullerénben (C<sub>72</sub>)  c, 546 cm<sup>3</sup> normálállapotú klórgázban vagy 7.25 cm<sup>3</sup> acetonban?</p>
<b>A14</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 64.2% Cu, 35.8% Cl                                  b, 60.9% As, 39.1% S                                  c, 56.5% Cr, 43.5% O  d, 38.7% C, 16.1% H, 45.2% N                        e, 1.12% H, 36.0% S, 62.9% O                        f, 0.35% H, 26.0% As, 73.7% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 10.5 g ezüstben vagy 20.0 g aranyban  b, 47,5 dm<sup>3</sup> normálállapotú neongázban vagy 510 g fullerénben (C<sub>60</sub>)  c, 120 cm<sup>3</sup> standardállapotú héliumgázban vagy 1.00 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A15</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 90.7% Pb, 9.30% O                                  b, 64.9% Sn, 35.1% S                                  c, 22.0% S, 78.0% F  d, 2.13% H, 29.8% N, 68.1% O                        e, 40.3% K, 26.8% Cr, 32.9% O                        f, 40.0% C, 6.67% H, 53.3% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 6.00 g rézben vagy 7.00 g cinkben  b, 1.25 dm<sup>3</sup> standardállapotú ammóniagázban vagy 5.00 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>)  c, 150 cm<sup>3</sup> normálállapotú metángázban vagy 1.10 cm<sup>3</sup> vízben?</p>
<b>A16</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 65.2% As, 34.8% O                                  b, 72.4% Fe, 27.6% O                                  c, 45.6% Sn, 54.4% Cl  d, 77.8% Sn, 20.9% O, 1.31% H                        e, 29.1% Na, 40.6% S, 30.4% O                        f, 26.1% C, 4.35% H, 69.6% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 55.2 g titánban vagy g 72.5 g vasban  b, 0.125 dm<sup>3</sup> normálállapotú szén-monoxid gázban vagy 7.50 g brómban  c, 75.3 cm<sup>3</sup> standardállapotú argongázban vagy 1.22 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>

A17	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 44.1% Fe, 55.9% Cl  b, 52.0% Cr, 48.0% O  c, 72.0% Mn, 28.0% O  d, 2.44% H, 39.1% S, 58.5% O  e, 39.8% Cu, 20.1% S, 40.1% O  f, 10.1% C, 0.84% H, 89.1% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 22.2 g szilíciumban vagy 50.0 g platinában  b, 2.33 dm<sup>3</sup> standardállapotú hidrogéngázban vagy 44.4 g jódban.  c, 227 cm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 7.52cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
A18	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 44.1% Fe, 55.9% Cl  b, 85.0% Hg, 15.0% Cl  c, 72.0% Mn, 28.0% O  d, 0.6% H, 35.6% Sn, 63.8% Cl  e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O  f, 42.1% Na, 18.9% P, 39.0% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 45.0 g platinában vagy 50.0 g aranyban  b, 100 dm<sup>3</sup> normálállapotú butángázban vagy 950 g fullerénben (C<sub>60</sub>)  c, 752 cm<sup>3</sup> standardállapotú széndioxid gázban vagy 75.2 cm<sup>3</sup> vízben?</p>
A19	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 86.6% Pb, 13.4% O  b, 64.9% Sn, 35.1% S  c, 68.4% Cr, 31.6% O  d, 52.3% Fe, 44.9% O, 2.81% H  e, 0.92% H, 47.7% Cr, 51.4% O  f, 62.1% C, 10.3% H, 27.6% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 42.5 g magnéziumban vagy 60.0 g kalciumban  b, 125 dm<sup>3</sup> normálállapotú nitrogéngázban vagy 300 g brómban  c, 462 cm<sup>3</sup> standardállapotú gázban vagy 8.00 cm<sup>3</sup> acetonban?</p>
A20	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 46.5% Fe, 53.5% S  b, 88.8% Cu, 11.2% O  c, 60.9% As, 39.1% S  d, 2.11% H, 52.5% As, 45.1% O  e, 40.0% C, 6.67% H, 53.3% O  f, 15.8% Al, 28.1% S, 56.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 55.3 g ónban vagy 75.2 g ólomban  b, 65.3 dm<sup>3</sup> standardállapotú ammóniagázban vagy 320 g jódban  c, 428 cm<sup>3</sup> normálállapotú etingázban vagy 62.3 cm<sup>3</sup> etanolban (100%)?</p>
A21	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 64.9% Au, 35.1% Cl  b, 72.4% Fe, 27.6% O  c, 22.6% P, 77.4% Cl  d, 62.2% Fe, 35.6% O, 2.23% H  e, 23.8% C, 5.94% H, 70.3% Cl  f, 0.60% H, 35.6% Sn, 63.8% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 75.0 g titánban vagy 120 g nikkelen  b, 104 dm<sup>3</sup> normálállapotú propángázban vagy 253 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>)  c, 563 cm<sup>3</sup> standarállapotú kripton gázban vagy 53.3 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
A22	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 63.2% Mn, 36.8% O  b, 90.7% Pb, 9.30% O  c, 57.9% Pt, 42.1% Cl  d, 63.6% Sn, 34.3% O, 2.14% H  e, 21.6% Na, 33.3% Cl, 45.1% O  f, 45.9% K, 16.5% N, 37.6% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 100 g nikkelen vagy 200 g kadmiumban  b, 200 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 200 g jódban  c, 547cm<sup>3</sup> standardállapotú metángázban vagy 54.7 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
A23	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 73.3% Pt, 26.7% Cl  b, 73.9% Hg, 26.1% Cl  c, 88.8% Cu, 11.2% O  d, 1.21% H, 36.0% S, 62.9% O  e, 10.1% C, 0.84% H, 89.1% Cl  f, 34.5% Zn, 14.8% N, 50.7% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 80.5 g arzénben vagy 65.2 g szilíciumban  b, 36.5 dm<sup>3</sup> standardállapotú ózonban vagy 500 g fullerénben (C<sub>72</sub>)  c, 560 cm<sup>3</sup> normálállapotú ammóniagázban vagy 560 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
A24	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:  a, 45.6% Sn, 54.4% Cl  b, 52.0% Cr, 48.0% O  c, 64.9% Sn, 35.1% S  d, 29.1% Na, 40.6% S, 30.4% O  e, 40.3% K, 26.8% Cr, 33.0% O  f, 0.78% H, 62.0% Br, 37.2% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?  a, 50.0 g lítiumban vagy 200 g nátriumban  b, 47.6 dm<sup>3</sup> normálállapotú oxigéngázban vagy 720 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>)  c, 172 cm<sup>3</sup> standardállapotú szén-dioxid gázban vagy 63.5 cm<sup>3</sup> acetonban?</p>

<b>A25</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 72.4% Fe, 27.6% O d, 10.1% C, 0.84% H, 89.1% Cl</p> <p>b, 85.0% Hg, 15.0% Cl e, 1.12% H, 36.0% S, 62.9% O</p> <p>c, 60.9% As, 39.1% S f, 3.66% H, 37.8% P, 58.5% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 72.5 g alumíniumban vagy 120 g titánban b, 56.8 dm<sup>3</sup> normálállapotú kén-dioxid gázban vagy 200 g jódban c, 865 cm<sup>3</sup> standardállapotú kripton-gázban vagy 7.00 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A26</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 69.9% Fe, 30.1% O d, 36.5% Na, 25.4% S, 38.1% O</p> <p>b, 14.9% P, 85.1% Cl e, 36.7% K, 33.3% Cl, 30.0% O</p> <p>c, 45.6% Sn, 54.4% Cl f, 0.35% H, 26.0% As, 73.7% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 100 g vasban vagy 150 g rézben b, 7.88 dm<sup>3</sup> normálállapotú eténgázban vagy 120 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 562 cm<sup>3</sup> standardállapotú oxigéngázban vagy 3.14 cm<sup>3</sup> vízben?</p>
<b>A27</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 77.7% Fe, 22.3% S d, 30.9% Na, 47.6% Cl, 21.5% O</p> <p>b, 77.4% Mn, 22.6% O e, 26.1% C, 4.35% H, 69.6% O</p> <p>c, 71.7% Sb, 28.3% S f, 0.29% H, 57.9% Au, 41.8% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 7.25 g nátriumban vagy 11.4 g káliumban b, 97.2 dm<sup>3</sup> normálállapotú propángázban vagy 75.5 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 273 cm<sup>3</sup> standardállapotú klórgázban vagy 18.5 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
<b>A28</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 22.0% S, 78.0% F d, 14.1% C, 2.35% H, 83.5% Cl</p> <p>b, 65.2% As, 34.8% O e, 80.4% Bi, 18.4% O, 1.15% H</p> <p>c, 64.9% Au, 35.1% Cl f, 3.23% H, 19.4% C, 77.4% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 428 g magnéziumban vagy 527 g alumíniumban b, 79.8 dm<sup>3</sup> standardállapotú etángázban vagy 200 g brómban c, 776 cm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 122 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A29</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 46.5% Fe, 53.5% S d, 36.5% Na, 25.4% S, 38.1% O</p> <p>b, 52.0% Cr, 48.0% O e, 2.11% H, 52.5% As, 45.1% O</p> <p>c, 57.9% Pt, 42.1% Cl f, 52.1% C, 13.1% H, 34.7% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 25.3 g bórban vagy 40.3 g szilíciumban b, 77.5 dm<sup>3</sup> standardállapotú klórgázban vagy 775 g jódban c, 126 cm<sup>3</sup> normálállapotú héliumgázban vagy 12.0 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A30</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 75.7% As, 24.3% O d, 29.1% Na, 40.6% S, 30.4% O</p> <p>b, 62.6% Sn, 37.4% Cl e, 26.6% K, 35.3% Cr, 38.1% O</p> <p>c, 90.7% Pb, 9.30% O f, 26.1% C, 4.35% H, 69.6% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 70.5 g cirkóniumban vagy 250 g aranyban b, 87.2 dm<sup>3</sup> normálállapotú kénhidrogén gázban vagy 200 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 126 cm<sup>3</sup> standardállapotú metángázban vagy 50.0 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
<b>A31</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 33.3% Cu, 66.7% I d, 63.6% Sn, 34.3% O, 2.14% H</p> <p>b, 56.5% Cr, 43.5% O e, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O</p> <p>c, 71.7% Sb, 28.3% S f, 2.13% H, 29.8% N, 68.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 77.7 g platinában vagy 100 g ólomban b, 5.45 dm<sup>3</sup> standardállapotú butángázban vagy 300 g fullerénben (C<sub>60</sub>) c, 480 cm<sup>3</sup> normálállapotú ammóniagázban vagy 28.5 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A32</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 88.8% Cu, 11.2% O d, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O</p> <p>b, 60.9% As, 39.1% S e, 32.4% Na, 22.6% S, 45.1% O</p> <p>c, 45.6% Sn, 54.4% Cl f, 40.0% C, 6.67% H, 53.3% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 47.5 g vasban vagy 45.5 g krómban b, 68.2 dm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 675 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>) c, 129 cm<sup>3</sup> standardállapotú xenongázban vagy 7.15 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>

<b>A33</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 22.0% S, 78.0% F d, 14.1% C, 2.35% H, 83.5% Cl</p> <p>b, 64.9% Sn, 35.1% S e, 80.4% Bi, 18.5% O, 1.15% H</p> <p>c, 72.4% Fe, 27.6% O f, 2.38% H, 59.5% As, 38.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 79.8 g alumíniumban vagy 132 g titánban b, 62.5 dm<sup>3</sup> normálállapotú kén-dioxid gázban vagy 220 g jódban c, 952 cm<sup>3</sup> standardállapotú kripton-gázban vagy 7.71 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A34</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 56.5% Cr, 43.5% O d, 3.23% H, 19.4% C, 77.4% O</p> <p>b, 71.7% Sb, 28.3% S e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O</p> <p>c, 63.2% Mn, 36.8% O f, 52.3% Fe, 44.9% O, 2.81% H</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 110 g vasban vagy 165 g rézben b, 8.67 dm<sup>3</sup> normálállapotú eténgázban vagy 132 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 618 cm<sup>3</sup> standardállapotú oxigéngázban vagy 3.45 cm<sup>3</sup> vízben?</p>
<b>A35</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 57.9% Pt, 42.1% Cl d, 0.57% H, 72.1% I, 27.3% O</p> <p>b, 69.9% Fe, 30.1% O e, 34.5% Zn, 14.8% N, 50.7% O</p> <p>c, 64.9% Sn, 35.1% S f, 42.1% Na, 18.9% P, 39.0% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 7.98 g nátriumban vagy 12.5 g káliumban b, 107 dm<sup>3</sup> normálállapotú propángázban vagy 83.1 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 300 cm<sup>3</sup> standardállapotú klórgázban vagy 20.4 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
<b>A36</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 73.3% Pt, 26.7% Cl d, 21.6% Na, 33.3% Cl, 45.1% O</p> <p>b, 90.7% Pb, 9.30% O e, 29.1% Na, 40.6% S, 30.4% O</p> <p>c, 46.5% Fe, 53.5% S f, 45.9% K, 16.5% N, 37.6% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 471 g magnéziumban vagy 580 g alumíniumban b, 87.8 dm<sup>3</sup> standardállapotú etángázban vagy 220 g brómban c, 854 cm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 134 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A37</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 72.4% Fe, 27.6% O d, 30.9% Na, 47.6% Cl, 21.5% O</p> <p>b, 64.9% Sn, 35.1% S e, 24.7% K, 34.8% Mn, 40.5% O</p> <p>c, 14.9% P, 85.1% Cl f, 10.1% C, 0.84% H, 89.1% Cl</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 27.8 g bórban vagy 44.3 g szilíciumban b, 85.3 dm<sup>3</sup> standardállapotú klórgázban vagy 853 g jódban c, 139 cm<sup>3</sup> normálállapotú héliumgázban vagy 13.2 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>
<b>A38</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 72.0% Mn, 28.0% O d, 36.5% Na, 25.4% S, 38.1% O</p> <p>b, 22.6% P, 77.4% Cl e, 39.7% K, 27.9% Mn, 32.4% O</p> <p>c, 33.3% Cu, 66.7% I f, 62.2% Fe, 35.6% O, 2.23% H</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 77.6 g cirkóniumban vagy 275 g aranyban b, 95.9 dm<sup>3</sup> normálállapotú kénhidrogén gázban vagy 220 g kénben (S<sub>8</sub>) c, 139 cm<sup>3</sup> standardállapotú metángázban vagy 55.1 cm<sup>3</sup> benzolban?</p>
<b>A39</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 85.0% Hg, 15.0% Cl d, 43.4% Na, 11.3% C, 45.3% O</p> <p>b, 86.6% Pb, 13.4% O e, 28.2% K, 25.6% Cl, 46.2% O</p> <p>c, 71.7% Sb, 28.3% S f, 26.6% K, 35.3% Cr, 38.1% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 85.5 g platinában vagy 110 g ólomban b, 5.99 dm<sup>3</sup> standardállapotú butángázban vagy 330 g fullerénben (C<sub>60</sub>) c, 528 cm<sup>3</sup> normálállapotú ammóniagázban vagy 31.4 cm<sup>3</sup> metanolban?</p>
<b>A40</b>	<p>1. Adja meg a vegyületek tapasztalati képletét, ha tömeg%-os összetételük a következő:</p> <p>a, 63.2% Mn, 36.8% O d, 31.9% K, 29.0% Cl, 39.1% O</p> <p>b, 14.9% P, 85.1% Cl e, 40.3% K, 26.8% Cr, 32.9% O</p> <p>c, 88.8% Cu, 11.2% O f, 3.23% H, 19.4% C, 77.4% O</p> <p>2. Melyikben van több atom/molekula?</p> <p>a, 52.3 g vasban vagy 50.1 g krómban b, 75.1 dm<sup>3</sup> normálállapotú hidrogéngázban vagy 743 g fehérfoszforban (P<sub>4</sub>) c, 142 cm<sup>3</sup> standardállapotú xenongázban vagy 7.87 cm<sup>3</sup> higanyban?</p>