

B1	<p>1. 2.00 liter vízben 240 g kálium-nitrátot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 6.53 g tömegű nátrium-foszfátból 250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 10.0 tömeg%-os sósavoldat sűrűsége 1.05 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B2	<p>1. 250 ml metanolban 5.00 g jódot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 42.3 g tömegű alumínium-kloridból 100 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 20.0 tömeg%-os sósavoldat sűrűsége 1.10 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B3	<p>1. 10.0 ml acetonban 1.10 g naftalint (C₁₀H₈) oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 150 g tömegű kalcium-nitrátból 2500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 30.0 tömeg%-os sósavoldat sűrűsége 1.15 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B4	<p>1. 50.0 liter vízben 5.00 kg szőlőcukrot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 153 g tömegű nátrium-szulfátból 2500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 10.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.07 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B5	<p>1. 100 ml vízhez 20.0 g konyhasót adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 6.53 g tömegű ammónium-acetátból 250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 20.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.14 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B6	<p>1. 50.0 ml toluolban (C₇H₈) 1.00 g kénkristályt (S₈) oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 15.2 g tömegű kálium-foszfátból 500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 40.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.31 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B7	<p>1. 1.50 liter vízben 140 g kálium-szulfátot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 6.53 g tömegű bárium-kloridból 250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. Az 50.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.40 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B8	<p>1. 150 ml metanolban 15.0 g jódot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 1.40 g tömegű ezüst-nitrátból 10.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 60.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.51 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B9	<p>1. 50.0 ml acetonban 4.00 g naftalint (C₁₀H₈) oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 9.35 g tömegű kálium-cianidból 50.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 10.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.05 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B10	<p>1. 10.0 liter vízben 1.20 kg szőlőcukrot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 150 g tömegű lítium-nitrátból 500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 20.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.12 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B11	<p>1. 500 ml vízhez 30.5 g konyhasót adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 444 g tömegű ammónium-nitrátból 1250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 30.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.18 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B12	<p>1. 20.0 ml toluolban (C₇H₈) 2.20 g kénkristályt (S₈) oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 111 g tömegű nátrium-cianidból 250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 40.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.25 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>

B13	<p>1. 0.700 liter vízben 34.0 g kálium-cianidot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 42.3 g tömegű magnézium-acetátból 500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. Az 50.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.32 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B14	<p>1. 250 ml propanolban 5.00 g jódot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 333 g tömegű kálium-nitritből 1500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 10.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.11 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B15	<p>1. 10.0 ml éterben (C₄H₁₀O) 1.00 g naftalint (C₁₀H₈) oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 222 g tömegű magnézium-bromidból 1250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 20.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.22 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B16	<p>1. 45.0 liter vízben 15.0 kg szőlőcukrot oldunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 55.5 g tömegű kálium-karbonátból 550 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 30.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.33 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B17	<p>1. 700 ml vízhez 50.0 g konyhasót adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 44.4 g tömegű lítium-karbonátból 500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 40.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.43 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B18	<p>1. 550 ml vízhez 55.5 g ammónium-kloridot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 33.3 g tömegű lítium-nitrátból 250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 15.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.12 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B19	<p>1. 250 ml vízhez 25.0 g alumínium-nitrátot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 0.880 g tömegű kálium-karbonátból 5.00 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 25.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.21 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B20	<p>1. 50.0 ml vízhez 5.10 g répacukrot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 2.22 g tömegű cink-kloridból 10.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 35.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.32 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B21	<p>1. 70.0 ml metanolhoz 10.5 g jódot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 10.5 g tömegű ammónium-szulfátból 500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 45.0 tömeg%-os nátrium-hidroxid oldat sűrűsége 1.45 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B22	<p>1. 700 ml toluolhoz (C₇H₈) 10.0 g fehérfoszfort (P₄) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 14.4 g tömegű lítium-acetátból 350 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 15.0 tömeg%-os sósavoldat sűrűsége 1.08 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B23	<p>1. 700 ml toluolhoz 10.0 g kénkristályt (S₈) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 14.4 g tömegű bárium-kloridból 150 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 15.0 tömeg%-os salétromsavoldat sűrűsége 1.08 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B24	<p>1. 700 ml acetonhoz 10.0 g benzoésavat (C₆H₅COOH) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 24.4 g tömegű magnézium-acetátból 550 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 25.0 tömeg%-os sósavoldat sűrűsége 1.13 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>

B25	<p>1. 200 ml vízhez 15.0 g konyhasót adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 74.4 g tömegű lítium-karbonátból 1500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 45.0 tömeg%-os kénsavoldat oldat sűrűsége 1.35 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B26	<p>1. 230 ml vízhez 25.5 g ammónium-kloridot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 133 g tömegű lítium-nitrátból 1250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 15.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.10 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B27	<p>1. 150 ml vízhez 15.0 g alumínium-nitrátot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 1.88 g tömegű kálium-karbonátból 10.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 25.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.18 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B28	<p>1. 75.0 ml metanolhoz 5.25 g jódot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 20.5 g tömegű ammónium-szulfátból 450 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. Az 55.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.45 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B29	<p>1. 75.0 ml vízhez 15.1 g répacukrot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 12.2 g tömegű cink-kloridból 50.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 35.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.26 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B30	<p>1. 800 ml toluolhoz (C₇H₈) 16.0 g fehérfoszfort (P₄) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 34.4 g tömegű lítium-acetátból 750 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 65.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.55 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B31	<p>1. 7.00 ml toluolhoz (C₇H₈) 0.500 g kénkristályt (S₈) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 74.4 g tömegű bárium-kloridból 350 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 75.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.67 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B32	<p>1. 150 ml acetonhoz 10.0 g benzoésavat (C₆H₅COOH) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 24.4 g tömegű réz-acetátból 550 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 85.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.78 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B33	<p>1. 220 ml vízhez 17.0 g konyhasót adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 75.5 g tömegű lítium-karbonátból 1500 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 13.0 tömeg%-os kénsavoldat oldat sűrűsége 1.09 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B34	<p>1. 250 ml vízhez 28.5 g ammónium-kloridot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 124 g tömegű lítium-nitrátból 1250 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 23.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.17 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B35	<p>1. 275 ml vízhez 28.5 g alumínium-nitrátot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 3.97 g tömegű kálium-karbonátból 10.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 33.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.25 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B36	<p>1. 125.0 ml metanolhoz 10.5 g jódot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 16.5 g tömegű ammónium-szulfátból 450 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. Az 43.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.33 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>

B37	<p>1. 110 ml vízhez 16.1 g répacukrot adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 42.3 g tömegű cink-kloridból 50.0 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 53.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.43 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B38	<p>1. 850 ml toluolhoz (C₇H₈) 16.3 g fehérfoszfort (P₄) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 65.3 g tömegű lítium-acetátból 750 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 63.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.54 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B39	<p>1. 7.50 ml toluolhoz (C₇H₈) 0.530 g kénkristályt (S₈) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 35.7 g tömegű bárium-kloridból 350 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 73.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.65 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>
B40	<p>1. 130 ml acetonhoz 11.3 g benzoésavat (C₆H₅COOH) adunk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség %-os összetételét!</p> <p>2. 12.9 g tömegű réz-acetátból 550 cm³ oldatot készítettünk. Adja meg az oldat tömeg- és anyagmennyiség koncentrációját!</p> <p>3. A 83.0 tömeg%-os kénsavoldat sűrűsége 1.77 g/cm³. Számítsuk ki az oldat mol%-os összetételét, valamint anyagmennyiség-, tömeg- és Raoult koncentrációját (molalítását)!</p>