

F1	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 80.0 g kálium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 150 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkelszulfát oldható fel 100 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 33.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 45.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 42.7 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 200 cm³ vízben 15.0 g kristályos alumínium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F2	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 75.0 g nátrium-nitrátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 120 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 30.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 14.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 500 cm³ vízben 15.0 g kristályos cink-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F3	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 77.0 g kálium-kloridot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 250 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 40.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 100 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 25.6 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 100 cm³ vízben 5.50 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F4	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 25.0 g kálium-dikromátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 750 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 54.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 50.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 25.8 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 250 cm³ vízben 25.0 g kristályos mangán-kloridot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F5	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 95.0 g ammónium-szulfátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 350 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 42.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 30.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 66.7 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 200 cm³ vízben 42.0 g kristályos nátrium-acetátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F6	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 10.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 800 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 55.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkelszulfátból 100 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 26.4 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 500 cm³ vízben 35.0 g kristályos vas(II)-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F7	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 75.0 g kálium-nitrátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 50.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkelszulfát oldható fel 100 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 30.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 17.5 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 100 cm³ vízben 5.50 g kristályos magnézium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F8	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 15.0 g nátrium-nitrátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 620 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 33.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 15.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 13.7 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 250 cm³ vízben 25.0 g kristályos nátrium-tioszulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>

F9	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 50.5 g kálium-kloridot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 125 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 22.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 35.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 11.6 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 700 cm³ vízben 55.0 g kristályos alumínium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F10	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 75.0 g kálium-dikromátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 50.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 46.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 10.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 49.9 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 20.0 cm³ vízben 1.50 g kristályos cink-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F11	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 15.0 g ammónium-szulfátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 450 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 20.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 15.4 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 50.0 cm³ vízben 4.50 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F12	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 5.00 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 200 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 44.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 25.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 25.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 25.0 cm³ vízben 2.50 g kristályos mangán-kloridot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F13	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 15.0 g kálium-nitrátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 500 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkel-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 36.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 50.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 33.0 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 110 cm³ vízben 12.0 g kristályos nátrium-acetátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F14	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 150 g nátrium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 50 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 600 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 50.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 50.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 10.8 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 800 cm³ vízben 75.0 g kristályos vas(II)-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F15	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 20.5 g kálium-kloridot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 225 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 40.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 16.1 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 900 cm³ vízben 55.5 g kristályos magnézium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F16	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 125 g kálium-dikromátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 80.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 30.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 15.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 12.1 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 150 cm³ vízben 12.0g kristályos nátrium-tioszulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>

F17	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 45.0 g ammónium-szulfátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 50 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 45.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 32.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 60.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 12.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 300 cm³ vízben 15.8 g kristályos alumínium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F18	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 50.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 20.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 33.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 40.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 16.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 350 cm³ vízben 35.0 g kristályos cink-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F19	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 15.0 g kálium-nitrátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 450 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkel-szulfát oldható fel 100 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 30.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 50.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 13.9 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 111 cm³ vízben 5.55 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F20	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 20.0 g nátrium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 50 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 50.0 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 40.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 30.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 14.4 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 2500 cm³ vízben 250 g kristályos mangán-kloridot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F21	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 55.5 g kálium-kloridot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 205 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 16.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 10.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 14.0 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 444 cm³ vízben 444 g kristályos nátrium-acetátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F22	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 52 g kálium-dikromátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 40.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 40.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 10.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 36.5 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 50.0 cm³ vízben 5.90 g kristályos vas(II)-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F23	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 25.0 g ammónium-szulfátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 75.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 47.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 75.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 18.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 100 cm³ vízben 9.50 g kristályos magnézium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F24	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 15.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 150 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos só (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 66.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 60.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 39.2 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 25.0 cm³ vízben 9.50 g kristályos nátrium-tioszulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>

F25	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 45.0 g kálium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 200 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkel-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 40.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 60.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 20.1 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 250 cm³ vízben 15.8 g kristályos cink-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F26	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 80 g nátrium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 500 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 10.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 17.8 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 750 cm³ vízben 95.0 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F27	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 105 g kálium-kloridot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 22.5 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 33.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 55.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 16.4 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 111 cm³ vízben 5.55 g kristályos réz-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F28	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 150 g kálium-dikromátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 180 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 45.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 15.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 21.0 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 5500 cm³ vízben 450 g kristályos mangán-kloridot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F29	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 85.0 g ammónium-szulfátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 50 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 75.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 37.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 40.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 21.1 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 455 cm³ vízben 666 g kristályos nátrium-acetátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F30	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 11.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 80.0 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 25.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 20.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 13.0 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 150.0 cm³ vízben 7.90 g kristályos vas(II)-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F31	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 150 g kálium-nitrátot, hogy 50 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 600 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nikkel-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 16.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett alumínium-szulfátból 15.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 25.1 g tömegű 18 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 150 cm³ vízben 19.5 g kristályos magnézium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F32	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 120 g nátrium-nitrátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 400 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes kalcium-klorid oldható fel 20 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (hexahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 16.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett cink-szulfátból 15.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 10.4 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 25.0 cm³ vízben 9.50 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>

F33	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 205 g kálium-kloridot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 325 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 30.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 70.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 15.8 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 300 cm³ vízben 17.7 g kristályos cink-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F34	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 77.0 g kálium-dikromátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 180 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 33.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 20.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 28.6 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 800 cm³ vízben 101 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F35	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 5.00 g ammónium-szulfátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 120 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 16.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 25.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 12.9 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 220 cm³ vízben 11.3 g kristályos réz-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F36	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 25.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 250 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 77.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 85.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 66.6 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 1250 cm³ vízben 475 g kristályos mangán-kloridot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F37	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 246 g kálium-kloridot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 390 g tömegű vízben mennyi 1 kristályvizes magnézium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 36.0 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett réz-szulfátból 84.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 19.0 g tömegű 5 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 475 cm³ vízben 230 g kristályos nátrium-acetátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F38	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 92.4 g kálium-dikromátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 20 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 216 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes vas(II)-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 20 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 39.6 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett kalcium-kloridból 24.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 34.3 g tömegű 6 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 175 cm³ vízben 8.11 g kristályos vas(II)-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F39	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 6.00 g ammónium-szulfátot, hogy 100 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 144 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes nátrium-szulfát oldható fel 50 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (dekahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 19.2 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett vas(II)-szulfátból 30.0 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 15.5 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 175 cm³ vízben 21.3 g kristályos magnézium-szulfátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>
F40	<p>1. Mekkora tömegű vízben kell feloldani 30.0 g nátrium-hidrogénkarbonátot, hogy 80 °C-on telített oldatot kapjunk? A feloldott só hány %-át nyerhetjük vissza, ha a forrón telített oldatot 0 °C-ra hűtjük vissza?</p> <p>2. 300 g tömegű vízben mennyi 2 kristályvizes cink-szulfát oldható fel 80 °C-on? Mekkora tömegű kristályos sót (heptahidrát) nyerünk a telített oldat 0 °C-ra való hűtésével?</p> <p>3. 92.4 g tömegű, kristályvizét részben elvesztett nikkel-szulfátból 102 g forró vízzel oldatot készítünk, majd azt 20 °C-ra hűtjük vissza. A folyamat során 80.0 g tömegű 7 kristályvizes só vált ki. Határozzuk meg az eredeti só kristályvíztartalmát!</p> <p>4. 50.0 cm³ vízben 18.1 g kristályos nátrium-karbonátot oldunk. Adja meg a keletkező oldat tömeg%-os összetételét!</p>