

J1	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.15 M ecetsav b, 5.25 mM ammónia-oldat c, 0.0370 M hangyasav d, 3.25 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.10-es pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.26 cm³ 1.03 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J2	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.05 M ecetsav b, 5.45 mM ammónia-oldat c, 0.0400 M hangyasav d, 3.15 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.9-es pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.26 cm³ 1.03 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J3	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.95 M ecetsav b, 5.65 mM ammónia-oldat c, 0.0430 M hangyasav d, 3.05 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.10-es pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.26 cm³ 1.03 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J4	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.85 M ecetsav b, 5.85 mM ammónia-oldat c, 0.0460 M hangyasav d, 2.95 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.9-es pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.26 cm³ 1.03 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J5	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.15 M ammónia-oldat b, 5.25 mM ecetsav c, 0.0370 M metil-amin d, 3.25 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.40-es pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 18.3 cm³ 1.03 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J6	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.05 M ammónia-oldat b, 5.45 mM ecetsav c, 0.0400 M metil-amin d, 3.15 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.6-os pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 18.3 cm³ 1.03 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J7	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.95 M ammónia-oldat b, 5.65 mM ecetsav c, 0.0430 M metil-amin d, 3.05 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.40-es pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 18.3 cm³ 1.03 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J8	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.85 M ammónia-oldat b, 5.85 mM ecetsav c, 0.0460 M metil-amin d, 2.95 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.6-os pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 18.3 cm³ 1.03 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J9	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.75 M ecetsav b, 6.05 mM ammónia-oldat c, 0.0490 M hangyasav d, 2.85 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.70-es pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 7.26 cm³ 1.23 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J10	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.65 M ecetsav b, 6.25 mM ammónia-oldat c, 0.0520 M hangyasav d, 2.75 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.3-as pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 7.26 cm³ 1.23 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J11	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.55 M ecetsav b, 6.45 mM ammónia-oldat c, 0.0550 M hangyasav d, 2.65 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.70-es pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 7.26 cm³ 1.23 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J12	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.45 M ecetsav b, 6.65 mM ammónia-oldat c, 0.0580 M hangyasav d, 2.55 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.3-as pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 7.26 cm³ 1.23 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>

J13	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.75 M ammónia-oldat b, 6.05 mM ecetsav c, 0.0490 M metil-amin d, 2.85 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.10-es pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 13.3 cm³ 1.23 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J14	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.65 M ammónia-oldat b, 6.25 mM ecetsav c, 0.0520 M metil-amin d, 2.75 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.1-es pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 13.3 cm³ 1.23 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J15	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.55 M ammónia-oldat b, 6.45 mM ecetsav c, 0.0550 M metil-amin d, 2.65 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.10-es pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 13.3 cm³ 1.23 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J16	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.45 M ammónia-oldat b, 6.65 mM ecetsav c, 0.0580 M metil-amin d, 2.55 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.1-es pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 13.3 cm³ 1.23 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J17	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.08 M ecetsav b, 6.85 mM ammónia-oldat c, 0.0610 M hangyasav d, 2.45 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.20-as pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.49 cm³ 1.53 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J18	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.98 M ecetsav b, 7.05 mM ammónia-oldat c, 0.0640 M hangyasav d, 2.35 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.8-as pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.49 cm³ 1.53 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J19	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.88 M ecetsav b, 7.25 mM ammónia-oldat c, 0.0670 M hangyasav d, 2.25 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 3.20-as pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.49 cm³ 1.53 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J20	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.78 M ecetsav b, 7.45 mM ammónia-oldat c, 0.0700 M hangyasav d, 2.15 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.8-as pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 8.49 cm³ 1.53 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J21	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 2.08 M ammónia-oldat b, 6.85 mM ecetsav c, 0.0610 M metil-amin d, 2.45 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.60-as pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 14.4 cm³ 1.53 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J22	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.98 M ammónia-oldat b, 7.05 mM ecetsav c, 0.0640 M metil-amin d, 2.35 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.5-ös pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 14.4 cm³ 1.53 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J23	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.88 M ammónia-oldat b, 7.25 mM ecetsav c, 0.0670 M metil-amin d, 2.25 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.60-as pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 14.4 cm³ 1.53 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J24	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.78 M ammónia-oldat b, 7.45 mM ecetsav c, 0.0700 M metil-amin d, 2.15 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.5-ös pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 20.0 cm³-ét 14.4 cm³ 1.53 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>

J25	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.68 M ecetsav b, 7.65 mM ammónia-oldat c, 0.0730 M hangyasav d, 2.05 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.50-ös pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J26	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.58 M ecetsav b, 7.85 mM ammónia-oldat c, 0.0760 M hangyasav d, 1.95 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.4-es pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J27	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.48 M ecetsav b, 8.05 mM ammónia-oldat c, 0.0790 M hangyasav d, 1.85 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.50-ös pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J28	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.38 M ecetsav b, 8.25 mM ammónia-oldat c, 0.0820 M hangyasav d, 1.75 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.4-es pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 5.00 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J29	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.68 M ammónia-oldat b, 7.65 mM ecetsav c, 0.0730 M metil-amin d, 2.05 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.30-as pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J30	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.58 M ammónia-oldat b, 7.85 mM ecetsav c, 0.0760 M metil-amin d, 1.95 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.3-as pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J31	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.48 M ammónia-oldat b, 8.05 mM ecetsav c, 0.0790 M metil-amin d, 1.85 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.30-as pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J32	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.38 M ammónia-oldat b, 8.25 mM ecetsav c, 0.0820 M metil-amin d, 1.75 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.3-as pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 10.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J33	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.28 M ecetsav b, 8.45 mM ammónia-oldat c, 0.0850 M hangyasav d, 1.65 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.70-es pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 25.0 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J34	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.18 M ecetsav b, 8.65 mM ammónia-oldat c, 0.0880 M hangyasav d, 1.55 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.6-os pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 25.0 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J35	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.08 M ecetsav b, 8.85 mM ammónia-oldat c, 0.0910 M hangyasav d, 1.45 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 1.60-as pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 25.0 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J36	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 0.980 M ecetsav b, 9.05 mM ammónia-oldat c, 0.0940 M hangyasav d, 1.35 M metil-amin</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 12.6-os pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 25.0 cm³-ét 9.05 cm³ 1.15 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>

J37	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.28 M ammónia-oldat b, 8.45 mM ecetsav c, 0.0850 M metil-amin d, 1.65 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 2.80-as pH-jú ecetsavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az ammónia-oldatnak, melynek 50.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M sósavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J38	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.18 M ammónia-oldat b, 8.65 mM ecetsav c, 0.0880 M metil-amin d, 1.55 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 11.8-as pH-jú ammónia-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a hangyasav-oldatnak, melynek 50.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M NaOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J39	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 1.08 M ammónia-oldat b, 8.85 mM ecetsav c, 0.0910 M metil-amin d, 1.45 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 1.80-as pH-jú hangyasavat, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak az metil-amin-oldatnak, melynek 50.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M salétromsavoldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>
J40	<p>1. Számítsuk ki az alábbi oldatok pH-ját és a disszociációfokot!</p> <p>a, 0.980 M ammónia-oldat b, 9.05 mM ecetsav c, 0.0940 M metil-amin d, 1.35 M hangyasav</p> <p>2. Hányszorosára kell hígítani a 12.8-as pH-jú metil-amin-oldatot, hogy pH-ja 0.4 egységgel változzon?</p> <p>3. Mennyi a pH-ja annak a ecetsav-oldatnak, melynek 50.0 cm³-ét 12.7 cm³ 1.15 M KOH-oldat közömbösíti? Mennyi lesz a keletkező oldat pH-ja?</p>