

K1	<p>1. 50.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 6.50 cm^3; c, 13.0 cm^3; d, 20.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 2.50 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K2	<p>1. 25.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 3.25 cm^3; c, 6.50 cm^3; d, 10.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 5.00 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K3	<p>1. 20.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 2.60 cm^3; c, 5.20 cm^3; d, 8.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 10.0 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K4	<p>1. 15.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 1.95 cm^3; c, 3.90 cm^3; d, 6.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 15.0 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K5	<p>1. 10.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 1.30 cm^3; c, 2.60 cm^3; d, 4.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 20.0 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K6	<p>1. 5.00 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott NaOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 0.65 cm^3; c, 1.30 cm^3; d, 2.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétomsavoldatot kell adni 25.0 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétomsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K7	<p>1. 50.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 6.50 cm^3; c, 13.0 cm^3; d, 20.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 2.50 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K8	<p>1. 25.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 3.25 cm^3; c, 6.50 cm^3; d, 10.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 5.00 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K9	<p>1. 20.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 2.60 cm^3; c, 5.20 cm^3; d, 8.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 10.0 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K10	<p>1. 15.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata:</p> <p>a, 0.00 cm^3; b, 1.95 cm^3; c, 3.90 cm^3; d, 6.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 15.0 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>

K11	<p>1. 10.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 1.30 cm^3; c, 2.60 cm^3; d, 4.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 20.0 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K12	<p>1. 5.00 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 0.65 cm^3; c, 1.30 cm^3; d, 2.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 25.0 cm^3 0.400 M ammóniaoldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K13	<p>1. 50.0 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 6.50 cm^3; c, 13.0 cm^3; d, 20.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 2.50 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K14	<p>1. 25.0 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 3.25 cm^3; c, 6.50 cm^3; d, 10.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 5.00 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K15	<p>1. 20.0 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 2.60 cm^3; c, 5.20 cm^3; d, 8.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 10.0 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K16	<p>1. 15.0 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 1.95 cm^3; c, 3.90 cm^3; d, 6.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 15.0 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K17	<p>1. 10.0 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 1.30 cm^3; c, 2.60 cm^3; d, 4.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 20.0 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K18	<p>1. 5.00 cm^3 0.600 M tejsav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott KOH-oldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 0.65 cm^3; c, 1.30 cm^3; d, 2.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 25.0 cm^3 0.400 M dimetilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi sósavat kell még az oldathoz adni?</p>
K19	<p>1. 50.0 cm^3 0.600 M dimetilamin- oldatot titrálunk 1.50 M sósavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott sósavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 6.50 cm^3; c, 13.0 cm^3; d, 20.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M NaOH-oldatot kell adni 2.50 cm^3 0.400 M ecetsav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi NaOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K20	<p>1. 25.0 cm^3 0.600 M dimetilamin- oldatot titrálunk 1.50 M sósavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott sósavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 3.25 cm^3; c, 6.50 cm^3; d, 10.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M NaOH-oldatot kell adni 5.00 cm^3 0.400 M ecetsav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi NaOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>

K31	<p>1. 50.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 6.50 cm^3; c, 13.0 cm^3; d, 20.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 2.50 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K32	<p>1. 25.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 3.25 cm^3; c, 6.50 cm^3; d, 10.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 5.00 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K33	<p>1. 20.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 2.60 cm^3; c, 5.20 cm^3; d, 8.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 10.0 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K34	<p>1. 15.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 1.95 cm^3; c, 3.90 cm^3; d, 6.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 15.0 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K35	<p>1. 10.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 1.30 cm^3; c, 2.60 cm^3; d, 4.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 20.0 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K36	<p>1. 5.00 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 0.65 cm^3; c, 1.30 cm^3; d, 2.00 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 25.0 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K37	<p>1. 40.0 cm^3 0.600 M ecetsav oldatot titrálunk 1.50 M NaOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 5.20 cm^3; c, 10.4 cm^3; d, 16.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M NaOH-oldatot kell adni 50.0 cm^3 0.400 M ecetsav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi NaOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>
K38	<p>1. 40.0 cm^3 0.600 M hangyasav oldatot titrálunk 1.50 M KOH-oldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 5.20 cm^3; c, 10.4 cm^3; d, 16.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M sósavoldatot kell adni 50.0 cm^3 0.400 M ammónia-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétromsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K39	<p>1. 40.0 cm^3 0.600 M ammónia oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a, 0.00 cm^3; b, 5.20 cm^3; c, 10.4 cm^3; d, 16.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M salétromsavoldatot kell adni 50.0 cm^3 0.400 M metilamin-oldathoz, hogy hogy 10.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk csökkenteni 0.50 egységgel, mennyi salétromsavat kell még az oldathoz adni?</p>
K40	<p>1. 40.0 cm^3 0.600 M metilamin oldatot titrálunk 1.50 M salétromsavoldattal. Adjuk meg az oldatok pH-ját, ha a hozzáadott salétromsavoldat térfogata: a a, 0.00 cm^3; b, 5.20 cm^3; c, 10.4 cm^3; d, 16.0 cm^3!</p> <p>2. Mekkora térfogatú 0.128 M KOH-oldatot kell adni 50.0 cm^3 0.400 M hangyasav-oldathoz, hogy hogy 4.00-es pH-jú oldatot nyerjünk. Amennyiben ennek az oldatnak a pH-ját tovább szeretnénk növelni 0.50 egységgel, mennyi KOH-oldatot kell még az oldathoz adni?</p>