

MUSTAQIL ISHLASH UCHUN MASALALAR

1–masala.

250 g 12% li eritmada qancha suv bug‘latib yuborilsa, eritma 20% li bo‘ladi?

2–masala.

400 g eritmada 25 g modda bor. Eritmaning massaviy ulushi va erituvchining massasini toping.

3–masala.

1.2 mol $NaCl$ eritilib, 800 ml eritma tayyorlandi. Eritmaning molyar konsentratsiyasini toping.

4–masala.

10% li 500 g eritmaga 100 g suv qo‘shildi. Yangi eritma konsentratsiyasini toping.

5–masala.

2 L 0.3 M eritmaga 1 L 0.1 M eritma qo‘shildi. Yangi molyar konsentratsiyani toping.

6–masala.

9 g modda 300 g erituvchida eritildi. Molyal konsentratsiyani toping. ($M = 60$ g/mol)

7–masala.

0.5 mol modda eritilib, 250 g eritma olindi. Eritmaning massaviy ulushini toping. ($M = 50$ g/mol)

8–masala.

30% li 100 g eritma bug‘latilgandan so‘ng massa 60 g bo‘ldi. Yangi eritma konsentratsiyasini toping.

9–masala.

300 ml 0.4 M eritmada nechta ml olish kerakki, unda 0.03 mol modda bo‘lsin?

10–masala.

200 g 20% li eritmaga 300 g 8% li eritma qo‘shildi. So‘ng 80 g suv bug‘latildi. Yakuniy massaviy ulushni toping.