**7-AMALIY TOPSHIRIQ.**

1. 49 gr sulfat kislota 400gr suvda eritilganda temperatura 22,40 C ga ko’tarildi. Eritmaning solishtirma issiqlik sig’imi 3,77 J/g- grad ga teng. Sulfat kislotaning erish issiqligini hisoblang.
2. KNO3  ning erish issiqligi-35,8 kJ/mol ga teng. 7,5 g KNO3150 gr suvda eritilganda temperatura necha gradusga pasayishini hisoblang.
3. NaCl ning erish issiqligi – 5,02 kJ/mol ga teng. Temperaturani 20 C ga pasaytirish uchun 100 gr suvda necha gr natriy xlorid eritish kerak?
4. 2,5 gr suvsiz CaCl2 200gr suvda eritilganda temperatura 1,96 0 C ga ko’tariladi. CaCl2\* 6 H2O ning erish issiqligi -19,1 kJ/mol. CaCl2 ning gidratlanish issiqligini hisoblang?
5. Ammoniy xloridning erish issiqligi 16,33 kJ/mol. Temperaturani 4 0 C ga pasaytirish uchun 250 ml suvda qancha ammoniy xlorid eritish kerak?
6. 10 gr Ammoniy xlorid 243 g suvda eritilganda suvning temperaturani 3 0 C ga pasaydi. Ammoniy xloridning erish issiqligini toping?
7. 1 mol suvsiz CaCl2 eritilganda 74,42 kJ/mol issiqlik ajralib chiqdi. 1 mol kristallogidrat CaCl2\* 6 H2O eritilganda 19,1 kJ/mol issiqlik yutildi. Kalsiy xloridning erish issiqligini toping?
8. 14,3 g soda kristallogidrat Na2CO3 \* 10 H2O eritilganda 33,52 kJ issiqlik yutildi. Kristallogidratning erish issiqligini toping?
9. 200 C da osh tuzining to’yingan eritmasi hosil qilindi. Shu eritmaning % konsentratsiyasini toping?
10. 200 C da ammiakning eruvchanligi 1 ml suvda 702 ml ga teng? Hosil qilinadigan eritmaning konsentratsiyasini % da ifodalang?
11. Sulfat kislotaning erish issiqligi 75 kJ/mol ga teng. 120 gr H2SO4 suvda eritilganda qancha issiqlik ajralib chiqadi?
12. Osh tuzining erish issiqligi 5,024 kJ/mol ga teng. 100 gr NaCl suvda eriganda qancha issiqlik yutiladi?
13. Ohaktoshni parchalash uchun 157 kJ issiqlik sarfllanadi. 1 kg ohaktoshni parchalash uchun qancha issiqlik sarflanadi.
14. Stexiometrik nisbatda olingan termit yondirilganda 3329 kj issiqlik ajralib chiqdi. Massasi qanday bo’lgan aralashma yonganda, 1998 kj issiqlik ajralib chiqadi.
15. 3,04 gr magniy yonganda 76,45 kj issiqlik ajralgan bo’lsa, magniy oksidning hosil bo’lish entalpiyasini hisoblang?
16. 1 mol xrom (III)-oksid alyuminiy bilan qaytarilganda, 534 kj issiqlik ajraldi.Agar 7,6 gr xrom (III)-oksid qaytarilgan bo’lsa, qancha issiqlik ajraladi.
17. 1 mol K metali sv bilan reaksiyaga kirishganda 188,9 kj issiqlik ajraladi. Agar 28,25 kj issiqlik ajralgan bo’lsa necha mol kaliy suv bilan reaksiyaga kirishgan?
18. Kaliy oksidning hosil bo’lish isiqligi 635,1 kj ga, CO2 ning hosil bo’lish issiqligi 393, 54 kj ga teng bo’lsa va CaCO3 parchalanganda, 145,3 kj issiqlik yutilsa, CaCO3  ning hosil bo’lish issiqligini (kj) toping?
19. Agar ammiakning hosil bo’lish issiqligi 46 kj. NO ning hosil bo’lish issiqligi 90,4 kj va suv bug’larining hosil bo’lish issiqligi 242 kj ga teng bo’lsa, ammiakni katalitik oksidlanish reaksiyasining issiqlik effektini (kj) hisoblang.
20. Etil spirtining yonish issiqligi 1379kj ga teng bo’lsa, 1 kg etil spirt yonganda, qancha issiqlik (kj) chiqadi?