**Коллоквиум по физической химии №1 (МК, 2 курс)**

1. Пороги коагуляции электролитов (моль/л) для золя оказались равными γ Na2SO4 = 60,0, γCa(NО3)3= 0,717, γ AlCl3= 0,085.Определить знак заряда частиц.
2. Рассчитать порог коагуляции, если к 5 мл золя Al(OH)3 для коагуляции потребовалось добавить 12,5 мл 0,1 э KCl.
3. Биологическая роль «коллоидной защиты».
4. Привести примеры основных типов эмульгаторов и примеры их действия. Указать от чего зависит тип образующейся эмульсии.
5. Что понимается под устойчивостью дисперсионных систем.
6. Рассчитать перемещение частиц золя в воде при ζ – потенциале 60∙ 10-3 В, разности потенциалов 100 В в течение 10 мин, если вязкость среды 1.10-3 Н∙ с/м2, ε= 81. Расстояние между электродами 20 см.
7. Коллоидная защита «железное число», «золотое число». Применение в фармации (колларгол, протаргол, лизоргинон – антисептики).
8. Как можно очистить коллоидный раствор от избытка электролита?