

Fiziki və kolloid kimya kafedrası
2020-2021-ci tədris ili qış imtahan sessiyasının sualları
“Məhlullardan adsorbsiya” fənni

1. Səth hadisələrinin termodinamik təsvirinin əsasları. Gibbsin izafi kəmiyyətlər metodu
2. Real və ideal sistemlərdə səth təbəqəsində qatılığın dəyişməsi
3. Səth təbəqəsinin termodinamik funksiyaları. Səthi gərilmə
4. Səthi gərilmənin energetik və qüvvə yanaşmalarının – təriflərinin vəhdəti. Səth enerjisi
5. Gibbsin adsorbsiya tənliyi
6. Məhlul-qaz sərhəddində adsorbsiya. Səthi gərilmənin SAM və SİAM-nin qatılığından asılılığı
7. Səthi aktivlik. Traube qaydası
8. Adsorbsiyanın qiymətinin həll olan maddənin qatılığından asılılığı
9. Lənqmürün adsorbsiya izotermi tənliyi
10. Kütlələrin təsiri qanunu və Lənqmür tənliyinin analogiyası
11. Adsorbsiya işi. Traube qaydası
12. Duru məhlulların səth təbəqələrinin hal tənliyi
13. Həll olmayan maddələrin səth plyokaları. Səth plyonkalarının növləri
14. Səth plyonkasının sıxılma əyrisinin (hal diaqramının) ümumi görüntüsü
15. Səth plyonkasının sıxılma əyrisi
16. Qaz (qazaoxşar) plyonkaları
17. Birəsaslı yağ turşularının qaz plyonkalarının sıxılma əyriləri
18. Bütöv plyonkalar. Gərilmiş plyonkalar
19. Səth plyonkalarında gedən kimyəvi reaksiyalar. Çoxkomponentli plyonkalar
20. Polimerlər və zülalların plyonkaları. Plyonkaların istifadəsi
21. Bərk adsorbentlər üzərində su plyonkaları
22. Bərk səthlərdə qeyri-sulu plyonkalar. Yağlayıcı təsir
23. Blodjet metodu ilə şüşə lövhə üzərində barium stearatın multitəbəqəsinin alınması
24. Təmiz mayələrin adsorbsiyası. Sərhəd təbəqələri. Məhlullardan adsorbsiyanın təsnifatı
25. Qeyri-elektrolitlərin adsorbsiyası (molekulyar adsorbsiya)
26. Binar məhlullardan Gibbs adsorbsiyası
27. Məhlullardan adsorbsiya izotermi mübadilə sabiti ilə tənliyi
28. Məhlullardan adsorbsiyanın seçiciliyi
29. Elektrolitlərin adsorbsiyası. Elektrokimyəvi potensial. Tarazlıq şərti
30. İET-nin yaranması adsorbsiya mexanizmi. Gümüş-yodid monokristallarının əmələ gəlməsi
31. İET-nin yaranmasının dissosiasiya mexanizmi
32. İon mübadiləsi. İon mübadiləsinin molekulyar adsorbsiyadan fərqləri
33. İonitlər, onların növləri
34. Liotrop sıralar. Nikolski tənliyi
35. Fön elektolitinin və dispers sistemin potensiometrlik titrləmə əyriləri
36. İon mübadiləsinin tətbiqi