1. Реагенти – речовини, які використовують : проведення хімічного аналізу
2. Класифікація хімічних реагентів здійснюється : за агрегатним станом та використанням
3. Класифікація хімічних реагентів як хімічних речовин :
4. За агрегатним станом реагенти поділяють на : тверді, рідкі, газоподібні
5. За використанням на електростанціях виділяють реагенти для : експлуатації установок ХВО, БЗУ та СВО, циркуляційних систем; підтримки ВХР першого та другого контуру; хімічних очисток та консервації обладнання; нейтралізації та дезактивації стоків; хімічного контролю за якістю теплоносіїв
6. Нормативні документи, в яких регламентується якість реагентів: ДСТУ, каталоги фірм-виробників, ДНД, СОУ, Технічні умови, методичні вказівки
7. Показники якості реагентів -; фізичні, хімічні та механічні
8. Показники якості реагентів визначають : при вхідному та експлуатаційному контролі
9. Щільність, насипна маса, температура плавлення - фізичні показники реагентів
10. Масовий вміст основного та допоміжних компонентів, залишок після прокалювання, вміст води : хімічні показники реагентів
11. Методи випробувань якості реагентів : підготовка, фізико-хімічні, механічні, термічні, електричні
12. Гранулювання, брикетування, спікання відносяться до методу приготування реагентів ; формування
13. Розділення реагентів здійснюється : механічними, електричними та термічними методами
14. Гідравлічна класифікація реагентів можлива завдяки : наявності в реагентах твердих часток з різною швидкістю осадження в рідині
15. Принцип освітлення реагенту пов’язаний з : розділенням суспензій внаслідок більшої щільності дисперсної фази відносно дисперсійного середовища: тверді осаджуються, а рідина одночасно освітлюється
16. Принцип фільтрування реагентів: : суспензію розділяють за допомогою пористої перегородки, яка пропускає дисперсійне середовище, але затримує дисперсійну фазу
17. Принцип центрифугування – неоднорідні системи – суспензії, емульсії, забруднені рідини розділяються під дією відцентрової сили в барабанах, що швидко обертаються
18. Принцип флотації: суміші твердих мілкозернистих матеріалів розділяються на основі різної змочуваності компонентів, погано змочувані частки за допомогою газів та піни піднімаються на поверхню та плавають, добре змочені опускаються на дно
19. Принцип діалізу: колоїди та деякі розчини розділяються за допомогою мембран на основі різної дифузійної здатності
20. Випаровування, сушка, кристалізація відносяться до : хімічних методів приготування реагентів
21. Дистиляція відноситься до термічного методу : кристалізації
22. Тверді речовини транспортують : спусками, підйомними колесами, елеваторами, віброжелобами, сплавом по воді, шнеками, стрічковими та ковшовими транспортерами, навантажниками, гідро- та пневмотранспортом
23. Рідкі речовини транспортують : самотоком або за допомогою насосів або повітряних підйомників, трубопроводах або транспортом
24. Дозування рідин поділяють: за методом вимірювання: вагове, об'ємне, динамічне
25. Компресори – пристрої для дозування : газів
26. Партія реагентів – будь-яка кількість однорідного за своїми властивостями продукту, який супроводжується одним документом про якість
27. Склади реагентів – споруди, призначені для зберігання та перекачування реагентів, необхідних для електростанції в цілому
28. Склади за призначенням: заводські, перевалочні, базисні або роздаточні
29. Зберігання реагентів в складах здійснюється такими способами : сухе, „мокре” зберігання, в рідкому стані, в тарі виробника
30. Реагентні господарства розташовують : разом з складами реагентів та призначені для приготування робочих розчинів
31. Реагентні господарства звичайно обладнані : транспортерами, контейнерами, кранбалками та монорельсами; гасильними апаратами; резервуарами для зберігання розчину реагенту; циркуляційними та дозуючими насосами, комірками та відстійниками
32. Зберігання реагентів передбачається : на 30 діб при залізнодорожному способі доставки, та на 10 діб – при автомобільному
33. Склади реагентів розраховані для : приймання та зберігання реагентів для установок водопідготовки, ведення ВХР, промивок, необхідного запасу фільтруючих матеріалів
34. Хімічні реактиви : спеціальні реагенти, які застосовують в хімічному аналізі
35. Реактиви застосовують в якості: індикаторів, допоміжних розчинів, титрованих розчинів
36. Кваліфікація хімічних реактивів здійснюється : за ступенем їх чистоти, тобто вмісту домішок
37. За зменшенням кількості домішок прийнята така кваліфікація реактивів : техн., ч., ч.д.а., х.ч., ос.ч.
38. (?) Аналітичні терези за точністю зважування в порівнянні з технічними :
39. Термостат це : прилад для вимірювання постійної (статичної) температури розчинів
40. (?) Принцип роботи дистилятора оснований на :
41. (?) Витяжна шафа необхідна в лабораторії : для витяжки з приміщення летких сполук
42. За призначенням хімічний посуд можна розділити : на посуд загального призначення, спеціального призначення і мірний
43. Пікнометри відносять : до посуду спеціального призначення
44. Бюретки та піпетки можна використовувати для : проведення титрування, вимірювання об’ємів
45. За густиною фільтрувального паперу розрізняють папір : з різнокольоровими стрічками на упаковці