«Су» тақырыбы бойынша тест жұмысы  
1 - нұсқа

1. Судың молярлық массасы:
2. 18 2) 44 3) 29 4) 28
3. Ерітінділердің қайсысы эмульсия ға жатады:
4. Қанттың судағы
5. Аздың судағы
6. Керосиннің судағы
7. Желім ертіндісі
8. Ас тұзының органикалық еріткіште
9. Массалық үлесі 0,05 280 г натрий хлоридінің ертіндісін даярлау үшін қанша су мен тұз қажет:
10. тұз - 14 г, су - 266 г
11. тұз - 7 г, су - 133 г
12. тұз - 0,7 г, су - 13,3 г
13. тұз - 28 г, су - 532 г
14. тұз - 20 г, су - 100 г
15. Калий сумен әрекеттескенде мына заттар түзіледі:
16. Калий оксиді мен сутегі
17. Калий гидроксиді мен сутегі
18. Калий және су
19. Калий гидриді және су
20. Өте жай заттардан күрделі заттарды алу:
21. Анализ
22. Синтез
23. Пиролиз
24. Су металл оксидтерімен әрекеттесіп:
25. Қышқыл
26. Негіз
27. Тұз
28. Су
29. Судың қолданылу аясын схема түрінде көрсет.
30. 400 г 3% тік ерітіндісін дайындау үшін қажет калий иодидының массасын анықта:
31. 30 г
32. 40 г
33. 12 г
34. 18 г
35. 75 г

2 - нұсқа

1. Судың физикалық қасиеттері:
2. түссіз, иісі бар, дәмсіз газ
3. түссіз, иіссіз, дәмсіз сұйық
4. мөлдір, өзіне тән иісі бар сұйық
5. Ертінділердің қайсысы суспензияға жатады:
6. қанттың судағы
7. саздың судағы
8. еросиннің судағы
9. желім ертіндісі
10. ас иұзы органикалық еріткіште
11. Натрий хлоридінің 400г 10% ерітіндісінде 100 г су қосқанда, алынған ерітіндідегі натрий хлоридінің массалық үлесі қандай?
12. 8%
13. 5%
14. 7%
15. 6%
16. 4%
17. Мырыш сумен қалыпты жағдайда әрекеттескенде:
18. мырыш оксиді және сутегі
19. мырыш гидроксиді және сутегі
20. әрекеттеспейді
21. Еріген зат массасының ерітінді массасына қатынасы:
22. синтез
23. анализ
24. массалық үлесі
25. Су металл оксидтерімен әрекеттесіп:
26. қышқыл
27. негіз
28. тұз
29. сУ
30. Судың табиғаттағы айналамын схема түрінде көрсет.
31. Малық үлесі 0,07 натрий карбонаты 250 г ертіндісін дайындау үтттін қанша тұз қажет:
32. 17,5
33. 18 г
34. 18,5
35. 19 г

5) 19,5