**«Химия» пәні бойынша мамандығы «Аударма ісі»,**

**біліктілігі «Аудармашы» 1 курс студенттеріне арналған**

**сынақ сұрақтарының тізімі**

1. Атом дегеніміз не және ол қандай бөлшектерден тұрады?
2. Молекула деп нені айтамыз?
3. Судың (H₂O) құрамындағы оттегінің массалық үлесін есептеңіз.
4. Химиялық элемент дегеніміз не?
5. Жай және күрделі заттар қалай жазылады?
6. Көмірқышқыл газының (CO₂) құрамындағы көміртектің массалық үлесін табыңыз.
7. Заттың химиялық формуласы дегеніміз не?
8. Физикалық және химиялық құбылыстардың айырмашылығы неде?
9. Аммиактағы (NH₃) сутегінің массалық үлесін анықтаңыз.
10. Валенттілік дегеніміз не?
11. Химиялық реакцияның белгілерін атаңыз.
12. Күкіртті сутекте (H₂S) күкірттің массалық үлесін табыңыз.
13. Заттардың массасының сақталу заңын түсіндіріңіз.
14. Химиялық теңдеуді қалай құрастыруға болады?
15. Кальций оксидіндегі (CaO) кальцийдің массалық үлесін есептеңіз.
16. Жай заттар дегеніміз не?
17. Атом мен ионның айырмашылығы неде?
18. Al₂O₃ құрамындағы алюминийдің массалық үлесін табыңыз.
19. Химиялық реакцияға анықтама беріңіз.
20. Реакция жылдамдығы қалай өзгереді?
21. Аммоний нитратындағы (NH₄NO₃) азоттың массалық үлесін есептеңіз.
22. Оксидтер дегеніміз не? Мысал келтіріңіз.
23. Химиялық формуладағы индекс нені білдіреді?
24. MgCl₂ құрамындағы магнийдің массалық үлесін табыңыз.
25. Периодтық элементтер жүйесі дегеніміз не?
26. Менделеев кестесінде химиялық элемент қалай белгіленеді?
27. Na₂CO₃ құрамындағы натрийдің массалық үлесін есептеңіз.
28. Салыстырмалы атомдық масса нені көрсетеді?
29. Заттың молекулалық массасын қалай табуға болады?
30. Судағы (H₂O) сутегінің массалық үлесін табыңыз.
31. Қышқылдар дегеніміз не? Мысал келтіріңіз.
32. Қышқыл мен негіз арасындағы реакция кезінде не болады?
33. HCl құрамындағы хлордың массалық үлесін есептеңіз.
34. Негіздер дегеніміз не? Мысал келтіріңіз.
35. Қосылыс формуласы бойынша валенттілікті қалай анықтауға болады?
36. KOH құрамындағы калийдің массалық үлесін табыңыз.
37. Тұздар дегеніміз не?
38. Зертханада тұзды қалай алуға болады?
39. NaCl құрамындағы натрийдің массалық үлесін есептеңіз.
40. Тотығу дәрежесі дегеніміз не?
41. Заттағы элементтердің тотығу дәрежесін қалай анықтауға болады?
42. H₂SO₄ құрамындағы күкірттің массалық үлесін табыңыз.
43. Ауысу реакциясы дегеніміз не?
44. Оның жүруі үшін қандай шарттар қажет?
45. P₂O₅ құрамындағы фосфордың массалық үлесін есептеңіз.
46. Қосылу реакциясы дегеніміз не? Мысал келтіріңіз.
47. Қандай жағдайларда ыдырау реакциясы жүреді?
48. Метан (CH₄) құрамындағы көміртектің массалық үлесін табыңыз.
49. Электролиттер дегеніміз не?
50. Қандай заттар электролиттер болып табылады?
51. Ca(OH)₂ құрамындағы кальцийдің массалық үлесін есептеңіз.
52. Индикаторлар дегеніміз не? Мысалдар келтіріңіз.
53. Қышқыл мен сілтіде индикатор түсі қандай болады?
54. H₂SO₄ құрамындағы сутегінің массалық үлесін табыңыз.
55. Формула бойынша заттың массасын қалай анықтауға болады?
56. Химиялық реакция теңдеулері қалай жазылады?
57. NH₃ құрамындағы азоттың массалық үлесін есептеңіз.
58. Жану реакциясы дегеніміз не?
59. Қандай заттар жанып кетуі мүмкін?
60. C₂H₆ құрамындағы көміртектің массалық үлесін табыңыз.
61. Химиялық теңдеудегі коэффициент нені көрсетеді?
62. Коэффициент деп нені айтады?
63. AlCl₃ құрамындағы алюминийдің массалық үлесін табыңыз.
64. Заттың молі дегеніміз не?
65. Зат мөлшерін қалай табуға болады?
66. H₂O₂ құрамындағы оттегінің массалық үлесін есептеңіз.
67. Формула бойынша элементтің массалық үлесін қалай анықтауға болады?
68. "Элементтің массалық үлесі" нені білдіреді?
69. Na₂SO₄ құрамындағы натрийдің массалық үлесін есептеңіз.
70. Химиялық байланыс дегеніміз не?
71. Химиялық байланыс түрлері.
72. NaClO₃ құрамындағы хлордың массалық үлесін табыңыз.
73. Иондық байланыс дегеніміз не?
74. Иондық байланысы бар заттарға мысалдар.
75. MgO құрамындағы магнийдің массалық үлесін есептеңіз.