

20. 2,5 моль магнийдің массасы нешеге тең?

- 1) 55 г
- 2) 60 г
- 3) 58 г
- 4) 50 г
- 5) 46 г

21. Эквивалент заңының математикалық өрнегін көрсетіңіз:

- 1) $\vartheta_1/\vartheta_2 = m_2/m_1$
- 2) $\vartheta_1/\vartheta_2 = m_1/m_2$
- 3) $\vartheta_2/\vartheta_1 = m_1/M_2$
- 4) $P = V\rho$
- 5) $v = m/M$

22. Қалыпты жағдайда оттектің бір эквивалентінің массасы неше грамм болады?

- 1) 2 г
- 2) 16 г
- 3) 32 г
- 4) 4 г
- 5) 8 г

23. Қалыпты жағдайда оттектің бір эквивалентінің массасы қандай көлем алады?

- 1) 22,8 л
- 2) 4 л
- 3) 5,6 л
- 4) 14,2 л
- 5) 7,6 л

24. Судың құрамындағы сутектің массалық үлесін анықтаңыз:

- 1) 88,89 %
- 2) 22,22 %
- 3) 18 %
- 4) 11,11 %
- 5) 52,52 %

25. Күкірт қышқылының эквивалентін анықтаңыз:

- 1) 49
- 2) 55
- 3) 43
- 4) 25
- 5) 30

26. Қышқылдың эквивалентін қай формуламен анықтайды?

- 1) $\mathcal{E} = M/n \cdot H^+$
- 2) $\mathcal{E} = M/n \cdot OH^-$
- 3) $\mathcal{E} = M/n \cdot B$
- 4) $\mathcal{E} = A/B$
- 5) $\mathcal{E} = A/BC$

27. Алюминий оксидіндегі алюминийдің эквивалентін анықтаңыз:

- 1) 6
- 2) 27
- 3) 54
- 4) 3
- 5) 9

28. $NaOH + H_2SO_4 = NaHSO_4 + H_2O$ теңдеуіндегі күкірт қышқылының эквиваленті нешеге тең болады?

- 1) 49
- 2) 98
- 3) 24,5
- 4) 64
- 5) 40

29. $2NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O$ теңдеуіндегі күкірт қышқылының эквиваленті нешеге тең болады?

- 1) 64
- 2) 98
- 3) 24,5
- 4) 49
- 5) 40

30. Зат мөлшерін қандай формуламен анықтайды?

- 1) $m_1/m_2 = \mathcal{E}_1/\mathcal{E}_2$
- 2) $m = \nu \cdot M$
- 3) $\nu = m/M$
- 4) $V = m/T$
- 5) $T = m/M$