

Zagadnienia na test.

Przedmiot: chemia

Klasa VII

1. Właściwości fizyczne i chemiczne substancji chemicznych znanych z życia codziennego.
2. Mieszaniny substancji i ich rozdzielanie.
3. Zjawiska fizyczne, a reakcje chemiczne.
4. Pierwiastki i związki chemiczne; symbole pierwiastków.
5. Podział pierwiastków na metale i niemetale.
6. Właściwości metali i niemetali.
7. Korozja i sposoby ochrony przed korozją metali.
8. Mieszanina a związek chemiczny.
9. Podstawowy sprzęt i szkło laboratoryjne.
10. Obliczenia z wykorzystaniem pojęć: objętość, masa i gęstość.
11. Atomy i cząsteczki.
12. Budowa atomów, izotopy.
13. Zależność między budową atomu pierwiastka, a jego położeniem w układzie okresowym.
14. Podstawowe wiadomości o układzie okresowym pierwiastków, odczytywanie informacji z układu.
15. Wartościowość pierwiastka.
16. Cząsteczki związku chemicznego i pierwiastka.
17. Wzory strukturalne (kreskowe) i sumaryczne.
18. Nazewnictwo prostych związków chemicznych.
19. Rodzaje wiązań chemicznych.
20. Związki jonowe i kowalencyjne (kowalencyjne, jonowe).
21. Jony metali i niemetali.
22. Masa atomowa i cząsteczkowa; atomowa jednostka masy.
23. Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego.
24. Prawo stałości składu związku chemicznego i prawo zachowania masy.
25. Równania reakcji chemicznych.
26. Obliczenia stechiometryczne.
27. Rodzaje reakcji chemicznych.
28. Powietrze, jego skład i właściwości.
29. Właściwości azotu.
30. Właściwości i znaczenie tlenu w przyrodzie.
31. Ozon i dziura ozonowa.
32. Właściwości tlenku węgla (IV).
33. Zastosowanie praktyczne i rola dwutlenku węgla w przyrodzie.
34. Właściwości i praktyczne zastosowanie wodoru.
35. Związki wodoru z niemetalami.
36. Gazy szlachetne i ich zastosowanie praktyczne.
37. Efekt cieplarniany i przyczyny globalnego ocieplenia klimatu.
38. Ochrona powietrza przed zanieczyszczeniami.
39. Woda i roztwory wodne.

40. Właściwości wody.
41. Rozpuszczalność substancji w wodzie.
42. Stężenie procentowe.
43. Tlenki metali i niemetalii
44. Elektrolity i nieelektrolity.
45. Wzory i nazwy wodorotlenków.
46. Wodorotlenek sodu, potasu i wapnia – otrzymywanie, właściwości, zastosowanie.
47. Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.
48. Proces dysocjacji jonowej zasad.
49. Zmiana barwy wskaźnika w zależności od odczynu roztworu.