

FÍSICA Y QUÍMICA 3º DE E.S.O.

EL TRABAJO EN LA CIENCIA

1. Notación científica
2. El método científico
3. Magnitudes y unidades

ESTADOS DE AGREGACION DE LA MATERIA

4. Estados de agregación de la materia
5. Sistemas materiales

MEZCLAS Y SUSTANCIAS PURAS

6. Composición de una mezcla
7. Disoluciones
8. Concentración de un soluto en una disolución

ELEMENTOS Y COMPUESTOS QUÍMICOS

9. Tabla periódica
10. Masa atómica

11. Número atómico y másico. Iones. Isópos

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS Y CANTIDAD DE SUSTANCIA

13. Concentración molar
14. Mol y masa molar
15. Cantidad de sustancia
16. Número de oxidación y tipos enlaces
17. Estequiometría y cálculos masa-masa
18. Gases
19. Ecuación general de los gases ideales
20. Teoría cinética y gases

REACCIONES QUIMICAS

21. La reacción química y sus ajustes
22. Velocidad de reacción
23. Ajuste de reacciones
24. Ejercicio 2 de disolución
25. Ejercicio 1 disolución

FÍSICA Y QUÍMICA 3º DE E.S.O.

ENERGÍA

- 26. Conservación de energía
- 27. Energía cinética y potencial

ELECTRIZACIÓN

- 28. Ley de Coulomb
- 29. Campo eléctrico y diferencia de potencial
- 30. Potencial eléctrico
- 31. Energía potencial eléctrica
- 32. Ley de OHM
- 33. Magnitudes físicas eléctricas

CIRCUITOS

- 34. Potencia, circuitos eléctricos y electromagnetismo
- 35. Resistencias en serie
- 36. Resistencia (Ley de OHMN)

- 37. Asociación de resistencias en paralelo
- 38. Campo magnético
- 39. Diferencias entre campo eléctrico y magnético

QUÍMICA ORGÁNICA E INORGÁNICA

- 40. Ejercicio de formulacion orgánica 1
- 41. Ejercicio de formulacion orgánica 2
- 42. Fórmulas orgánicas
- 43. Reacciones orgánicas
- 44. Oxoácidos
- 45. Oxisales (sales neutras)
- 46. Valencias y tipos de nomenclatura
- 47. Óxidos y peróxidos
- 48. Hidruros
- 49. Hidróxidos