



APOYO 3º ESO-SECUNDARIA FÍSICA Y QUÍMICA

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 QUÍMICAS

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

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 formulación orgánica 1
41. Ejercicio de formulación 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