

EXAMEN DE QUÍMICA – SEGUNDO TRIMESTRE

Nombre: _____ Fecha: _____.

Instrucciones: Contesta cada una de las siguientes preguntas anexando un diagrama o dibujo según corresponda.

1. ¿Qué es el número de electronegatividad?
2. Escribe un ejemplo de reacción química lenta.
3. ¿Qué es la tabla periódica?
4. Desarrolla la configuración electrónica del Oxígeno?
5. ¿Qué es un enlace covalente?
6. ¿Cuántos electrones acepta el subnivel “d”?
7. Escribe 5 tipos de reacciones químicas.
8. Una característica básica de la reacción química es que...
9. Básicamente, ¿cuántos tipos de reacciones químicas conoces?
10. Dibuja el modelo atómico de Bohr
11. ¿Qué es el átomo?
12. ¿Qué nombre recibe la reacción química cuando gana energía?
13. La carga del protón es...
14. Desarrolla la configuración electrónica del Sodio?
15. El núcleo del átomo está compuesto por...
16. Los electrones del átomo se mueven a través de...
17. ¿Qué es la química orgánica?
18. ¿Qué es la catálisis?
19. ¿Qué es un enlace metálico?
20. ¿Qué son los carbohidratos?
21. ¿Qué es el número atómico de un elemento?
22. ¿Qué es un enlace iónico?
23. ¿Qué es el número cuántico de un elemento?
24. ¿Qué se obtiene al mezclar dos o más reactivos?
25. Menciona los números cuánticos para la construcción de los modelos atómicos.
26. ¿Qué letras corresponden los subniveles de energía de los átomos?
27. Escribe un ejemplo de reacción química rápida.
28. ¿A qué se refiere cada letra de los subniveles de energía?
29. Desarrolla la configuración electrónica del Fósforo?
30. Menciona el número de electrones que acepta cada nivel de energía.
31. La carga del neutrón es...
32. ¿Cuántos electrones acepta el subnivel “p”?
33. ¿Qué es un isótopo?
34. ¿Qué son las vitaminas?
35. Describe las partes del átomo

36. ¿Qué es el número de masa de un elemento?
37. ¿Cómo se clasifican las vitaminas?
38. Desarrolla la configuración electrónica del Hidrógeno?
39. ¿Qué nombre recibe la reacción química cuando pierde energía?
40. ¿Qué son las proteínas?
41. Describe la primera ley de la termodinámica.
42. Dibuja la estructura del átomo.
43. Dibuja el diagrama básico de la termodinámica.
44. ¿Cuántos electrones acepta el subnivel "f"?
45. Menciona cada uno de los grupos de la tabla periódica.
46. ¿Cuáles son los alimentos básicos necesarios para el ser humano?
47. ¿Qué es la deshidratación?
48. La carga del electrón es...
49. ¿Qué son los lípidos?
50. ¿A qué se le nombran biomoléculas?
51. ¿En qué se mide la cantidad energética?
52. ¿Para qué sirve calcular la velocidad de una reacción química?
53. ¿Cuántos electrones acepta el subnivel "s"?
54. Menciona 3 sustancias que sean compuestos puros.
55. ¿Qué es el diagrama de Lewis?
56. ¿Qué es la oxidación?
57. Desarrolla la configuración electrónica del Litio?
58. ¿Qué es la hidrólisis?
59. ¿Cuántos tipos de mezclas conoces?
60. Menciona los principales elementos que componen los seres vivos.

Valor da cada reactivo: 0.17 puntos.

Mtro. Arturo Suárez A.

2/2