**GUÍA N°5: AUTOEVALUACIÓN DE APRENDIZAJES**

**UNIDAD 1. ÁCIDO-BASE**

**PLAN DIFERENCIADO. ASIGNATURA: QUÍMICA**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nombre:** |  | **Curso:** | **IV° Medio** | **Fecha** |  |

|  |
| --- |
| **FAVOR LEER LAS INSTRUCCIONES**   -Estimados estudiantes, reciban un saludo afectuoso de mi parte. <MMString:LoadString id="insertbar/div" /> A continuación, se presentan una serie de preguntas, con cuatro alternativas de respuesta, donde deben realizar la selección de una respuesta, para cada de una de las preguntas y enviarlas al siguiente correo angellyn.cardenas@elar.cl**-(No olvidar colocar su nombre completo y curso, al momento de realizar el envío)** **-PLAZO DE ENTREGA: HASTA EL 05/06/2020**-Es importante su realización, porque nos va a permitir seguir avanzando en este transitar tecnológico. -Después de realizar el envío, recibirá una retroalimentación, de acuerdo a los resultados obtenidos. - Esta guía es **SIN NOTA Y NO ES NECESARIO IMPRIMIRLA.**- La autoevaluación, fue realizada tomando en cuenta, los contenidos entregados en las guías anteriores, así que espero los mejores resultados de ustedes. Ánimo y mucho éxito!!!**Pronto nos volveremos a ver, con cariño. Profesora Angellyn Cárdenas.** |

|  |
| --- |
| **Objetivo:** Reconocer los fenómenos químicos del entorno y sus efectos. **Contenidos:****-**Fenómenos químicos del entorno -Ejemplos de Fenómenos Químicos. -Reacciones químicas -Tipos de Reacciones Químicas |

1. **SELECCIÓN MULTIPLE.** A continuación se presentan una serie de preguntas, con cuatro posibles respuestas. De ellas, SOLO UNA ES LA CORRECTA.
2. **En una reacción de combustión, cuando el oxígeno se combina con otros compuestos, bajo condiciones físicas determinadas, se produce:**
3. Agua y dióxido de carbono
4. Liberación de luz y calor
5. Cambio Físico
6. Solo la I
7. I y II
8. III
9. II y III
10. **Congelar una paleta de helado, se considera como:**
11. Cambio Físico.
12. Transformación de la materia.
13. Cambio químico.
14. Descomposición del material.
15. **En química, se le llama fenómeno químico a:**
16. Cambio físico
17. Cualquier tipo de fenómeno natural que implique la química.
18. Cambio en los estados de la materia
19. La asociación de reactivos químicos
20. **Una reacción de ácido base, se produce cuando un ácido y una base reaccionan entre sí. Donde, el Ión H+ en el ácido reacciona con el Ión OH- en la base. Dicha reacción provoca la formación de:**
21. Ácido Acético
22. Hidróxido de Sodio
23. Agua
24. Oxido Férrico
25. **Dos átomos de cloro se combinan con dos átomos de Hidrógeno, para dar 2 moléculas de Ácido Clorhídrico**

**Cl2+H2 →2HCl.**

**De acuerdo a los tipos de reacciones químicas, ¿A qué tipo pertenece dicha reacción?**

1. Reacción de Combustión
2. Reacción de Oxidación
3. Reacción de Desplazamiento
4. Reacción de Síntesis
5. **Los fenómenos químicos se caracterizan por el hecho de que al ocurrir, no vuelven a su estado original, por lo tanto se consideran:**
6. Irreversibles
7. Reversibles
8. Transformantes
9. Atómicos
10. **En la reacción de oxidación, ocurre un fenómeno que podemos presenciarlo en los metales, especialmente en ambientes salinos (pues la sal actúa como catalizador, acelerando la reacción entre el oxígeno y el metal), y consiste en la formación de una capa sobre la superficie del metal oxidado. Esa capa se conoce como:**
11. Reactivo
12. Producto
13. Orín
14. Ácido
15. **“Es una transformación en la estructura interna de un compuesto, será distinto al origen que tenía, suele ser irreversible y siempre que ocurre, se generan especies nuevas.”, dicha definición, hace referencia a:**
16. Cambio Físico
17. Cambio Químico
18. Transformación de especies químicas
19. Alteración de la composición externa
20. **La Dilatación, consiste en un aumento de volumen, debido a un cambio en su temperatura. Es un ejemplo asociado a:**
21. Cambio de estado
22. Mezclas
23. Cambio Molecular
24. Cambio Físico
25. **Una reacción química, también llamada cambio químico o fenómeno químico, es todo proceso termodinámico, donde intervienen dos sustancias dentro de su estructura, que se conocen como:**
26. Sólido y gaseoso
27. Líquido y acuoso
28. Reactivos y productos
29. Sólidos y moléculas
30. **Una reacción endotérmica, se caracteriza por:**
31. Neutralizar energía
32. Absorber energía
33. Liberar energía
34. Condensar energía.
35. **Cada cambio que ocurre en una reacción química, se puede expresar mediante una:**
36. Ecuación química
37. Ecuación Matemática
38. Descripción molecular
39. Diagrama atómico
40. **La reacción de Descomposición: ocurre cuando una molécula compleja, se descompone para generar elementos simples, es el proceso contrario a la reacción de:**
41. Desplazamiento doble
42. Desplazamiento
43. Síntesis
44. Combustión