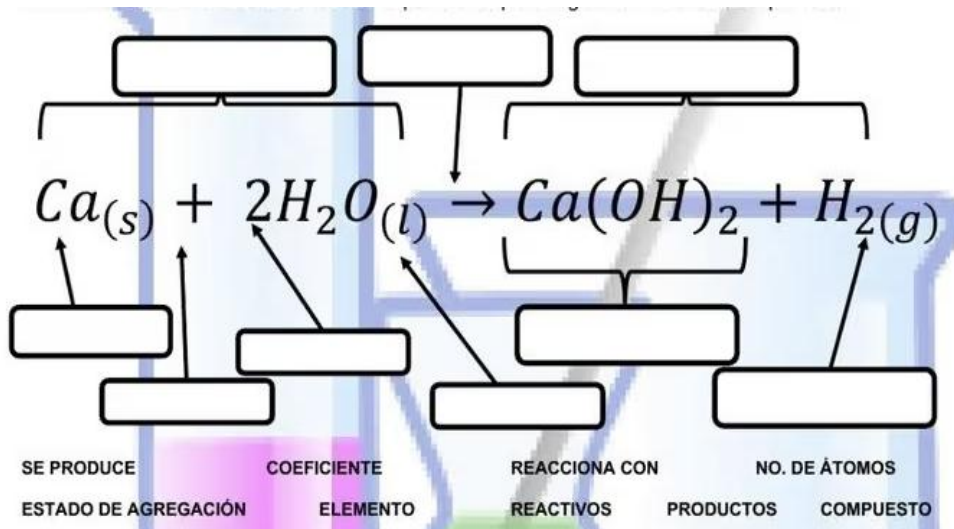


Periodo		Grupo		Área	
Alumno(a)					
Maestro:	JUAN CARLOS MATURANA- CLAUDIA IRENE SANTA MONTES				
Indicadores de Desempeño:	Saber: Caracteriza los diferentes tipos de reacciones químicas. Hacer: Resuelve ejercicios de aplicaciones con ecuaciones químicas. Ser: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades institucionales en el ISC				

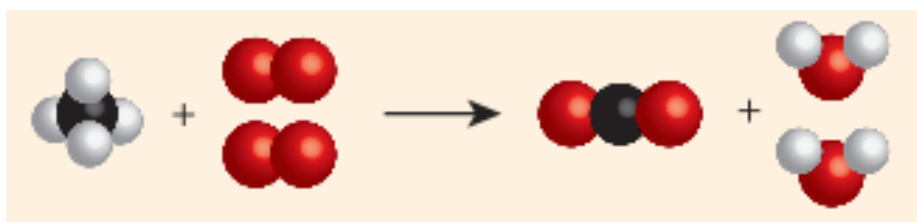
Actividades	Fecha
1. Cuando las sustancias experimentan cambios químicos, es decir, cuando se modifican su composición química y su estructura molecular, es porque se ha producido una reacción química. Estas se representan a través de ecuaciones químicas que describen lo que sucede entre las sustancias por medio de fórmulas químicas y símbolos. Explica en que consiste cada una de las palabras en negrilla y subrayadas 2. Para explicar lo que sucede durante una reacción atómico-molecular existen algunas teorías como la de colisiones y de cinético-molecular. Con tus palabras y apoyándote sobre el tema en el libro de ciencias naturales argumenta en que consiste cada una. 3. Ubica correctamente los componentes que integran una ecuación química.	Entrega del taller: (40%) La fecha de entrega del taller desarrollado será en la primera clase de la semana de acuerdo con el horario de cada grupo. Recuerda hacer el taller a mano, excelente caligrafía, ortografía y presentación. Sustentación: (60%)



4. Interpreta la siguiente ecuación química e identifica la cantidad de átomos de cada sustancia y los demás componentes que la describen



5. ¿En qué consisten las reacciones endotérmicas y exotérmicas?
6. ¿En que consiste la cinética química y que factores intervienen en la velocidad de las reacciones químicas?
7. Según la reorganización de los átomos, las reacciones pueden ser de síntesis o de combinación, de descomposición, de sustitución o desplazamiento y de óxido - reducción. Realiza un mapa conceptual explicando cada reacción química.
8. Según su sentido, las reacciones se clasifican en **irreversibles** si tienen un único sentido de reactivos a productos; y **reversibles** si producen reactivos que se transforman en productos de manera parcial. Por ejemplo, la descomposición de los alimentos es irreversible. Estudia en el libro de ciencias naturales sobre el tema.
9. Observe con atención la ecuación y determine las fórmulas de las sustancias para escribir de forma correcta la ecuación de las sustancias que las conforman y tenga en cuenta: Las esferas negras representan los átomos de carbono, las blancas los átomos de hidrógeno y las rojas los átomos de oxígeno



10. Realiza un cuadro y escribe 5 ejemplos de cambios físicos y 5 ejemplos de cambios químicos

Firma Docente

Firma Alumno