| Área temática | Conocimiento de la Ciencia de Química | Área temática | Conocimiento de la Ciencia de Química |
|--|--|--|--|
| Estructura atómica En esta área temática se evaluará la capacidad del postulante de analizar el comportamiento de la materia: su clasificación, organización y estudio. Además, analizar la nomenclatura inorgánica para diversos compuestos. | Evaluable en MC, MTP Y ME Clasificación de la materia en elementos, compuestos y mezclas. Procedimientos de separación de mezclas (decantación, filtración, tamizado y destilación) y sus aplicaciones. Propiedades físicas de los elementos. (Temperaturas de ebullición y de fusión, masa, volumen, densidad). Cambios físicos y químicos. Teoría de Dalton, modelo atómico de Thomson, modelo atómico de Rutherford, modelo atómico de Bohr. Conceptos de electrón, protón y neutrón. Número atómico (Z) y número Másico (A). Organización y características de la tabla periódica. Grupos y períodos. Elementos representativos y de transición. Distribución y clasificación de elementos en la tabla periódica (metales, no metales, gases inertes). Formación del enlace químico y sus características. Tipos de enlaces (iónico, metálico y covalente). Enlace químico a partir de la ubicación de los elementos en la tabla periódica. Evaluable solo en ME | Reacciones químicas y estequiometría En esta área temática se evaluará la capacidad del postulante de analizar el comportamiento de los gases, analizar la estequiometría de diversas reacciones y las leyes ponderales involucradas. Además, se evaluará la capacidad de aplicar conceptos y principios relacionados con las solucionados con las soluc | Evaluable en MC, ME y MTP Gases: características, relación entre presión, volumen y temperatura. Gases y medio ambiente (efecto invernadero, contaminación). Características y concepto de masa molecular, masa molar y mol. Relaciones entre masa molecular, masa molar y mol en una reacción química. Componentes de una reacción química. Reactantes y productos. Ley de conservación de la materia. Leyes de proporcionalidad definida y múltiple. Balance de ecuaciones químicas. Estequiometría en diversas reacciones químicas. Reactivo limitante y en exceso en diversas reacciones químicas. Análisis porcentual de compuestos químicos. Fórmula empírica y molecular. Características de las soluciones químicas en cuanto a sus componentes y propiedades. Dilución y mezclas de soluciones. Concepto de solubilidad y factores que influyen en ella. Unidades de concentración químicas (concentración molar, concentración molal, fracción molar y ppm). |
| | Propiedades periódicas y sus tendencias en la tabla periódica (radio atómico, electronegatividad, energía de ionización y afinidad electrónica). Modelos de representación de átomos o iones, según Bohr. Compuestos inorgánicos (óxidos, hidruros, ácidos binarios y ternarios, hidróxidos, sales binarias y ternarias), su formulación y aplicaciones. Conceptos de valencia y estado de oxidación. | | Unidades de concentración físicas (% m/m, % m/v y % v/v). Evaluable solo en ME Tipos de reacciones químicas (descomposición, sustitución, síntesis y proceso de oxidación). Caracterización de cambios del sistema (temperatura, color, precipitado y acidez) para diversas reacciones químicas del medio. |
| Química orgánica | Evaluable en MC, ME y MTP | | - Control of the American State of the Control of t |
| En esta área temática se eva- luará la capacidad del postu- lante de analizar las propie- dades del átomo de carbono y los compuestos que forma. | Propiedades y características del átomo de carbono. Tetravalencia, hibridación, tipos de enlaces (simple, doble y triple), energía de enlace, longitud de enlace. Modelos y fórmulas de representación de moléculas orgánicas (fórmula molecular, fórmula empírica, fórmula lineal o topológica, estructural, esferas y varillas y compactos). Compuestos orgánicos: hidrocarburos (alifáticos, cíclicos y aromáticos), grupos funcionales; (haluros, éteres, alcoholes, sulfuros, aminas, cetonas, aldehídos, ácidos carboxílicos, anhídridos, ésteres, amidas, fenoles y nitrilos) su formulación, nombres y aplicaciones. | | |