

RUTA DE APRENDIZAJE

CICLO 5 VALOR DEL MES Comprensión FRASE MOTIVACIONAL La paz no puede lograrse a través de la violencia, solo puede lograrse mediante la comprensión (Ralph Waldo Emerson).

PROFESOR(ES)/PROFESORA(S) RESPONSABLES DEL NIVEL		ASIGNATURA	NIVEL		PLAN		
Richard Salazar		Química	7º □	8º ⊠	COMÚN	×	ELECTIVO
			1º □	2º □			
			3º □	4º □	1		
NOMBRE DE LA UNIDAD	Estudio y organización de la materia		IM	EMPO DE IPLEMENT IORAS)		30	
OBJETIVO DE APRENDIZAJE (OA)	OA 14: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basándose en los patrones de sus átomos, considerando: • El número atómico. • La masa atómica. • La conductividad eléctrica. • La conductividad térmica. • El brillo. • Los enlaces que se pueden formar.						

REFLEXIÓN: consideración de la planificación, el proceso y el impacto de la indagación del ciclo anterior.

Lo que funcionó bien	Lo que no funcionó bien	Observaciones, cambios y sugerencias
Actitud colaborativa entre estudiantes.	Desfase en la planificación por pérdida de clases.	Fomentar el uso de los recursos digitales.

OBJETIVO DE APRENDIZAJE DE CLASE (Habilidad + contenido + actitud)	SEMANAS Y HORAS	ACTIVIDADES	MATERIALES	EVALUACIÓN	INTERDISCIPLINARIDAD
Retroalimentar el concepto de modelo y comprender que el modelo atómico actual es el resultado de un trabajo mancomunado de la comunidad científica, fomentando el trabajo colaborativo.	SEMANA 1 HORAS 2	Las(os) estudiantes completan un cuadro resumen con los modelos, experimentos y partículas subatómicas asociadas a cada científico. Las(os) estudiantes que terminan primero se convierten en tutores apoyando a sus compañeras(os).	Tipo: □ Impreso/Físico. □ Tecnológico. □ Texto del Estudiante. □ Cuaderno de actividades del Estudiante. □ Combinado. Detalle del material: Actividad presentada a través de un ppt.	Carácter: □Formativa. ⊠Proceso. □Calificada. Tipo: □Oral. ⊠Guía. □Prueba. □Trabajo. □Rúbrica. □Otro: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.	Planes y/o Coordinaciones: ☐ Medio Ambiente. ☐ Plan Integral de Seguridad Escolar. ☐ Plan de gestión de la Convivencia Escolar. ☐ Plan de Apoyo a la Inclusión. ☐ Plan de Afectividad, Sexualidad y Género. ☐ Plan de Formación Ciudadana. Asignatura, academia y/o taller: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.
Evaluar los aprendizajes adquiridos por las(os) estudiantes.	SEMANA 2 HORAS 2	Las(os) estudiantes realizan el control nº 1 de química: - Modelos atómicos. - Experimentos importantes.	Tipo: □Impreso/Físico. ⊠Tecnológico. □ Texto del Estudiante.	Carácter: □Formativa. □Proceso. ⊠Calificada. Tipo: □Oral.	Planes y/o Coordinaciones: ☐ Medio Ambiente. ☐ Plan Integral de Seguridad Escolar. ☐ Plan de gestión de la Convivencia Escolar.

		- Descubrimiento de las partículas subatómicas y el núcleo atómico.	☐ Cuaderno de actividades del Estudiante. ☐ Combinado. Detalle del material: Formulario desarrollado a través de Classroom.	□Guía. □Prueba. □Trabajo. □Rúbrica. ⊠Otro: Control	☐ Plan de Apoyo a la Inclusión. ☐ Plan de Afectividad, Sexualidad y Género. ☐ Plan de Formación Ciudadana. Asignatura, academia y/o taller: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.
Retroalimentar la simbología atómica en términos del número atómico (Z), número másico (A), cantidad de neutrones (n°), protones ($p+$) y electrones (e-) de un átomo, considerando especies cargadas ($\pm Q$), de manera colaborativa, fomentando el trabajo colaborativo. $AX^{\pm Q}$	SEMANA 3 HORAS 2	Las(os) estudiantes completan una tabla con los datos correspondientes a cada especie atómica (número atómico (Z), número másico (A), cantidad de neutrones (nº), protones (p+) y electrones (e-) y carga eléctrica (±Q)). Explican la formación de iones y determinan el orden de los tamaños atómicos de especies isoelectrónicas. Las(os) estudiantes que terminan primero se convierten en tutores apoyando a sus compañeras(os).	Tipo: □ Impreso/Físico. □ Tecnológico. □ Texto del Estudiante. □ Cuaderno de actividades del Estudiante. □ Combinado. Detalle del material: Actividad presentada a través de un ppt.	Carácter: □ Formativa. ⊠ Proceso. □ Calificada. Tipo: □ Oral. □ Guía. □ Prueba. ⊠ Trabajo. □ Rúbrica. □ Otro: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.	Planes y/o Coordinaciones: ☐ Medio Ambiente. ☐ Plan Integral de Seguridad Escolar. ☐ Plan de gestión de la Convivencia Escolar. ☐ Plan de Apoyo a la Inclusión. ☐ Plan de Afectividad, Sexualidad y Género. ☐ Plan de Formación Ciudadana. Asignatura, academia y/o taller: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.

Evaluar los aprendizajes	SEMANA 4	Las(os) estudiantes realizan el	Tipo:	Carácter:	Planes y/o Coordinaciones:
adquiridos por las(os) estudiantes.	HORAS 2	Las(os) estudiantes realizan el control nº 2 de química: - Número atómico (Z) - Número másico (A) - Cantidad de protones - Cantidad de neutrones - Cantidad de electrones - Carga eléctrica (Q)	☐ Impreso/Físico. ☐ Tecnológico. ☐ Texto del Estudiante. ☐ Cuaderno de actividades del Estudiante. ☐ Combinado. Detalle del material: Formulario desarrollado a través de Classroom.	Caracter: □ Formativa. □ Proceso. □ Calificada. Tipo: □ Oral. □ Guía. □ Prueba. □ Trabajo. □ Rúbrica. □ Otro: Control	Planes y/o Coordinaciones: ☐ Medio Ambiente. ☐ Plan Integral de Seguridad Escolar. ☐ Plan de gestión de la Convivencia Escolar. ☐ Plan de Apoyo a la Inclusión. ☐ Plan de Afectividad, Sexualidad y Género. ☐ Plan de Formación Ciudadana. Asignatura, academia y/o taller: Haga clic o pulse aquí para escribir texto.