



12° Plan de trabajo

8° AÑO UNIDAD 4 "A descubrir lo elemental"

Continuar con la lección 8

OBJETIVO: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades de los elementos químicos basándose en los átomos, considerando: - el número de átomos- La masa atómica- la conductividad eléctrica- térmica- los enlaces que se pueden formar.

La **Tabla Periódica** es un importante recurso que organiza muchos de los conceptos químicos, desde el símbolo de cada elemento hasta sus propiedades físicas y químicas.

Clase 45	Clase 46	Clase 47	Clase 48
Pág. 164 "¿Cómo se organiza la materia?" -Observa la lámina y realiza la actividad dando respuestas a las preguntas. -Mirando la lámina de los botones, de que formas podrías ordenarlos o agruparlos. -Representa en dibujos como los organizaste. -¿Cómo están ordenados los elementos químicos?	Pág. 165 "Indicadores de cada elemento químico en la T. P." (N° atómico, símbolo, masa atómica). -Dibuja el recuadro del elemento "O" y sus propiedades. -¿Qué puede indicar el color del símbolo químico? Anótalo bajo el dibujo. -Investiga brevemente en internet la participación de los siguientes químicos relacionados con los elementos: a- Johan W. Döbereiner. b- John Newlands. c- J.L.Meyer d- Dimitri Mendeleev	Pág. 166 "¿Cómo es la tabla periódica?" -En una hoja de block dibuja la tabla periódica en su primera parte sin masa atómica, respetando los colores. -Indica su organización(flechas)	Pág. 167 "Completando la tabla periódica" -A continuación de la primera parte, completa dibujando la segunda parte de la tabla periódica (sin masa atómica) -Respetar los colores. -Una vez finalizada la tabla periódica completa, dóblala en díptico, envíala para evaluar . *Portada Identificación y título.10% *Presentación de la tabla periódica.60% *Orden y colores.10% *Eficiencia , cumplimiento adecuado de la función de la T.P. 10%.