

ACTIVIDADES - 2620137 - PREVENCIÓN Y CONTROL AMBIENTAL

Lectura, discusión y ensayo de artículo

The screenshot shows a web browser window with the URL https://sena.territorio.la/content_mooc.php?idMateria=2322734&social=26661214. The page displays a sidebar on the left with a navigation menu for 'Prevencción Y Control Ambiental (2620137 PRY 2637424)', including sections like 'TRIMESTRE 4', 'Inglés', 'VALORAR MUESTRAS SEGÚN TÉCNICAS DE ANÁLISIS QUÍMICO', 'Portafolio del instructor', 'Documentos de la competencia', 'Asistencia', 'Diseño curricular', 'Planeación pedagógica', 'Proyecto formativo', 'Guía de aprendizaje', 'Instrumentos de evaluación', 'Material de apoyo', 'Material Laboratorio', 'Talleres', 'Lectura', 'Evidencias', 'Talleres', and 'Matriz'. The main content area shows an article titled 'Derrame de petróleo en Santander: el pozo está cerrado, pero las causas siguen siendo un misterio' from *sostenibilidad.semana.com*. The article text states: 'Desde el 30 de marzo a las 6:30 de la tarde ya no hay derrame de petróleo en el corregimiento de La Fortuna del municipio de Barrancabermeja. Sin embargo, y a pesar de la noticia tras un mes de tragedia, Colombia aún no sabe las verdaderas causas del desastre ambiental.' It also includes a link 'Le puede interesar: Las impresionantes imágenes del derrame de petróleo en Barrancabermeja' and mentions Felipe Bayón, presidente de la empresa Ecopetrol, who expects to have concrete information within 2 to 4 weeks. The Windows taskbar at the bottom shows the time as 06:55 p.m. on 15/07/2023.

Taller creación matriz de compatibilidad

The screenshot shows an Excel spreadsheet titled 'tallermatrizdencompatibilidad_9364b18cc7f88d'. The spreadsheet is divided into several sections. The first section is 'MATRIZ DE COMPATIBILIDAD DE SUSTANCIAS QUÍMICAS' with 'INSTRUCCIONES DE DILIGENCIAMIENTO'. The second section is 'INSTRUCCIÓN' with a table of instructions. The third section is 'INVENTARIO' with a table of chemical substances. The fourth section is 'MATRIZ DE COMPATIBILIDAD' with a table for recording compatibility. The fifth section is 'TALLER 5' with a table for recording the results of the workshop. The spreadsheet is currently displaying the 'INSTRUCCIONES' tab. The Windows taskbar at the bottom shows the time as 06:56 p.m. on 15/07/2023.

No.	INSTRUCCIÓN
1	Ingrese a la hoja de cálculo "Matriz compatibilidad" para diligenciar los siguientes campos: -Presentado por: -Fecha de elaboración de la Matriz. -Correo electrónico de quien elabora la matriz -Observaciones N.C. (NO CLASE): hace referencia a las sustancias químicas que no presentan clase del Sistema Globalmente Armonizado-SGA
2	El listado de productos químicos para realizar esta matriz se encuentra en la pestaña inventario. De acuerdo a este listado ingrese la siguiente información: Nombre Común: hace referencia al nombre que se encuentra en hoja de seguridad del producto o sustancia. NOTA: Esta información debe ser diligenciada de forma vertical y horizontal, como se observa en la siguiente imagen y coincidiendo en la secuencia.
3	Se debe incluir en las casillas "CLASE" y "PICTOGRAMA" la clase a la que pertenece la sustancia con su respectiva descripción según lo establecido por el Sistema Globalmente Armonizado-SGA, por ejemplo: Clase Tóxica . Además, se debe incluir en la casilla siguiente (a la derecha) el pictograma de la sustancia según la clase establecida. Las casillas diligenciadas con la imagen del pictograma correspondiente a cada sustancia debe coincidir en los ejes horizontal y vertical en el mismo orden, como se evidencia en la siguiente imagen:

Excel window: tallermatrizdencompatibilidad_9364b18cc7f88d - Excel

File Home Insert Page Layout Formulas Data Review View Help Tell me what you want to do

Clipboard Font Alignment Number Conditional Formatting Styles Cells Editing

Normal Bad Good Neutral Calculation Check Cell

AutoSum Fill Sort & Find & Filter Select

Ready

17

MATRIZ DE COMPATIBILIDAD DE SUSTANCIAS QUÍMICAS
SENA 2023

PRESENTADO POR: FECHA DE ELABORACIÓN: CORRIDO ELECTRÓNICO: LUGAR:

OBSERVACIONES: Para las sustancias químicas que no tengan información del Sistema Globalmente Armonizado, se deberá realizar la equivalencia de acuerdo con la información establecida en las secciones 2 y 10 de las respectivas hojas de seguridad.

NOMBRE DE LA SUSTANCIA	CLASE SGA	PICTOGRAMA SGA	Jabón lavaloza	Creolina	Hipoclorito de Sodio															
			Iritación ocular/cutánea	Tóxico	Corrosivo															
Ejemplo: Jabón lavaloza	Iritación ocular/cutánea																			
Ejemplo: Creolina	Tóxico																			
Ejemplo: Hipoclorito de Sodio	Corrosivo																			

INVENTARIO INSTRUCCIONES MATRIZ DE COMPATIBILIDAD TALLER 5

Taller 2561861 - QUÍMICA APLICADA A LA INDUSTRIA

Web browser: Territorium | QUÍMICA APLICADA A LA INDUSTRIA

URL: https://senaterritorio.la/content_mooc.php?idMateria=20781808&social=24301050

ORLANDO DUQUE

Vista Aprendiz

Regresar

TRIMESTRE 6 3_2023

- Aplicar técnicas instrumentales de análisis. Orlando Duque
- Portafolio del instructor
- Documentos de la competencia
- Diseño curricular
- Planeación pedagógica
- Proyecto formativo
- Guía de aprendizaje
- Instrumentos de evaluación
- Asistencia
- Material de apoyo
- Talleres
- Gravimetría
- Libros
- Laboratorios
- Evidencias
- Talleres
- Informes laboratorio
- Cuestionarios
- Procesos académicos

TRIMESTRE 6 4_2023

PREGUNTAS Y PROBLEMAS

12.1 Explique la diferencia entre

- a) un precipitado coloidal y uno cristalino.
- b) un método gravimétrico de precipitación y un método gravimétrico de volatilización.
- c) precipitación y coprecipitación.
- d) peptización y coagulación de un coloide.
- e) oclusión y formación de un cristal mixto.
- f) nucleación y crecimiento de partícula.

12.2 Defina

- a) digestión.
- b) adsorción.
- c) reprecipitación.
- d) precipitación a partir de una disolución homogénea.
- e) capa contraiónica.
- f) líquido madre.
- g) sobresaturación.

12.3 ¿Cuáles son las características estructurales de un agente quelante?

12.4 ¿Cómo puede variarse la sobresaturación relativa durante la formación de un precipitado?

12.5 Una disolución acuosa contiene NaNO_3 y KBr . El ion bromuro es precipitado como AgBr por la adición de AgNO_3 . Después de un exceso del agente precipitante añadido.

- a) ¿cuál es la carga sobre la superficie de las partículas coloidales coaguladas?

12.11 El aluminio en una muestra de 1.200 g de sulfato de aluminio y amonio impuro fue precipitado con amoníaco acuoso como $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ hidratado. El precipitado fue filtrado y calcinado a 1000°C para producir Al_2O_3 anhidro, el cual pesó 0.2001 g. Expresar el resultado de este análisis en términos de

- a) $\% \text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2$.
- b) $\% \text{Al}_2\text{O}_3$.
- c) $\% \text{Al}$.

12.12 ¿Qué masa de $\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$ puede ser formada a partir de 0.650 g de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$?

12.13 ¿Qué masa de KIO_3 se necesita para convertir el cobre en 0.2750 g de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ a $\text{Cu}(\text{IO}_3)_2$?

12.14 ¿Qué masa de AgI puede ser producida a partir de una muestra de 0.512 g que al ensayarla contiene 20.1% de AlI_3 ?

12.15 Los precipitados utilizados en la determinación gravimétrica de uranio incluyen $\text{Na}_2\text{U}_2\text{O}_7$ (634.0 g/mol), $(\text{UO}_2)_2\text{P}_2\text{O}_7$ (714 g/mol) y $\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 2\text{UO}_3$ (753.9 g/mol). ¿Cuál de estas formas pesables proporciona la mayor masa de precipitado a partir de una cantidad dada de uranio?

12.16 Una muestra de $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ impuro de 0.8102 g es descompuesta con HCl ; el CO_2 liberado fue colectado sobre óxido de calcio y al pesarlo se obtuvieron 0.0515 g. Calcule el porcentaje de aluminio en la muestra.