

ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES Y MATEMÁTICAS DIRECCIÓN DE CIENCIAS QUÍMICAS Y AMBIENTALES CARRERA INGENIERÍA QUÍMICA

EVALUACION: TERCERA EVALUACIÓN	COORDINADORA DE LA MATERIA: MIRIAM
	MARICELA CHECA ARTOS, M.Sc.
MATERIA: INTRODUCCIÓN A LA INGENIERÍA QUÍMICA	II TÉRMINO 2017-2018
	FECHA: 20-02-2018
Yo,	
al firmar este compromiso, reconozco que el presente examen está diseí puedo usar una calculadora <i>ordinaria</i> para cálculos aritméticos, una comunicarme con la persona responsable de la recepción del examen; hubiere traído, debo apagarlo y depositarlo en la parte anterior del aula acompañándolo. No debo, además, consultar libros, notas, ni apunte evaluación. Los temas debo desarrollarlos de manera ordenada. <i>Firmo al pie del presente compromiso, como constancia de haber leído</i> "Como estudiante de ESPOL me comprometo a combatir la mediocrida dejo copiar".	pluma a tinta o esferográfico; que solo puedo y, cualquier instrumento de comunicación que a, junto con algún otro material que se encuentre es adicionales a las que se entreguen en esta y aceptar la declaración anterior. ad y actuar con honestidad, por eso no copio ni
Firma NÚ <i>MERO DE MATRÍCULA:</i>	

1. Considerando la información contenida en la siguiente tabla, realice las siguientes actividades: (10 PUNTOS)

- a) Encuentre la definición de Design Thinking y una con una flecha
- b) Utilizando los números del 1 al 5, ordene las etapas que conforman el proceso Design Thinking
- c) Unir con una flecha la respuesta correcta que corresponda a cada etapa del proceso Design Thinking

DESIGN	Fase en que evolucionaremos nuestra idea hasta convertirla en la solución que
THINKING	estábamos buscando
ENFATIZA	Identificaremos problemas cuyas soluciones serán clave para la obtención de un
	resultado innovador.
TESTEA	Hace las ideas palpables y nos ayuda a visualizar las posibles soluciones, poniendo de manifiesto elementos que debemos mejorar o refinar antes de llegar
	al resultado final.
DEFINE	En esta fase, las actividades favorecen el pensamiento expansivo y debemos
	eliminar los juicios de valor.
PROTOTIPA	Ser capaces de ponernos en la piel de dichas personas para ser capaces de
	generar soluciones consecuentes con sus realidades.
IDEA	Método para generar ideas innovadoras que centra su eficacia en entender y dar
	solución a las necesidades reales de los usuarios.

2 Defina los siguientes términos y explique su aplicación con un ejemplo para cada caso en la Ingeniería Química (15 PUNTOS).

.

EVAPORACIÓN: FILTRACIÓN: SEDIMENTACIÓN: DESTILACIÓN: ABSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN: OSMOSIS INVERSA:	DEFINICIÓN	TIPO DE BÁSICA	OPERACIÓN	APLICACIÓN QUIMICA	EN	LA	INGENIERIA
SEDIMENTACIÓN: DESTILACIÓN: ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	EVAPORACIÓN:						
SEDIMENTACIÓN: DESTILACIÓN: ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:							
DESTILACIÓN: ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	FILTRACIÓN:						
DESTILACIÓN: ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:							
ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	SEDIMENTACIÓN:						
ABSORCIÓN: ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:							
ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	DESTILACIÓN:						
ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:							
ADSORCIÓN: CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	ABSORCIÓN:						
CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:							
CRISTALIZACIÓN: SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	ADSORCIÓN:						
SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	ADJORCION.						
SECADO: CENTRIFUGACIÓN:	CDICTALIZACIÓN.						
CENTRIFUGACIÓN:	CRISTALIZACION:						
CENTRIFUGACIÓN:	araup o						
	SECADO:						
	,						
ÓSMOSIS INVERSA:	CENTRIFUGACIÓN:						
ÓSMOSIS INVERSA:							
	ÓSMOSIS INVERSA:						

- 3 Ejercicio: Agua de mar, que contiene 3,50% en masa de sal, pasa a través de una serie de 10 evaporadores. En cada una de las 10 unidades se evapora aproximadamente la misma cantidad de agua, que después se condensa y se combina para obtener un flujo de productos que es agua pura. La salmuera a la salida del último evaporador contiene 5,00% en masa de sal. Si el proceso se alimenta con 30000 kg/h de agua de mar. 25 PUNTOS
- Organice la información en un diagrama de bloques
- Calcule el rendimiento fraccionario de agua pura y el porcentaje en peso de sal en la disolución que sale del cuarto evaporador.
- Considere una base de cálculo de 1 hora de operación

4 Complete la información que corresponda en la siguiente tabla referente a la clasificación y sub clasificaciones de los procesos en Ingeniería Química. (25 PUNTOS).

CLASIFICACIÓN DE LOS PROCESOS				
POR LA NATURALEZA	POR EL TIEMPO EN EL QUE	POR LAS CONDICIONES DE		
DEL PROCESO	OCURREN	OPERACIÓN		

5	Utilice un diagrama de bloques para explicar el desarrollo de su proyecto de curso realizado con el método Design Thinking. Incluya en forma ordenada las actividades desarrolladas y los resultados obtenidos en cada etapa. (25 PUNTOS).