

## Examen General para el Egreso de la Licenciatura en Ingeniería Química EGEL-IQUIM

### Contenido del examen

Las áreas corresponden a ámbitos profesionales en los que actualmente se organiza la labor del licenciado en Ingeniería Química. Las subáreas comprenden las principales actividades profesionales de cada uno de sus ámbitos. Por último, los aspectos por evaluar identifican los conocimientos y habilidades necesarios para realizar tareas específicas relacionadas con cada actividad profesional. Los reactivos que conforman el examen han sido validados técnicamente por especialistas miembros del Comité Académico.

### Estructura del EGEL-IQUIM por áreas y subáreas

Área/ Subárea	Núm. de reactivos	% en el examen	Distribución de reactivos por sesión	
			1a	2a
<b>A. Análisis elemental de procesos</b>	<b>25</b>	<b>25.00%</b>	<b>25</b>	
1. Principio de conservación de masa y energía	15	15.00	15	
2. Conceptos básicos termodinámicos	10	10.00	10	
<b>B. Análisis fenomenológico de procesos</b>	<b>26</b>	<b>26.00%</b>	<b>26</b>	
1. Fenómenos de transporte	11	11.00	11	
2. Equilibrio físico y químico	9	9.00	9	
3. Cinética química y catálisis	6	6.00	6	
<b>C. Análisis y diseño de procesos básicos</b>	<b>26</b>	<b>26.00%</b>		<b>26</b>
1. Operaciones unitarias	13	13.00		13
2. Reactores químicos	13	13.00		13
<b>D. Análisis, diseño y control de sistemas de procesos</b>	<b>23</b>	<b>23.00%</b>		<b>23</b>
1. Análisis, síntesis y optimización de procesos	16	16.00		16
2. Instrumentación y control de procesos	7	7.00		7
<b>Total</b>	<b>100*</b>	<b>100%</b>	<b>51</b>	<b>49</b>

\*Adicionalmente se incluye un 20% de reactivos piloto.

Estructura aprobada por el Consejo Técnico del EGEL-IQUIM el 16 de mayo de 2011.