**QUIMICA**

**Concurso de Ayudantes Alumnos**

**Problema**

La úrea [(NH2)2 CO] se prepara por la reacción de amoníaco con dióxido de Carbono de acuerdo al siguiente reacción:

2NH3(g) + CO2 (g) [(NH2)2 CO] (ac) + H2O (l)

En un proceso, se hicieron reaccionar 637,2 g de NH3 con 1142 g de CO2

1. ¿Cuál de los dos reactivos es el reactivo limitante?
2. Calcúlese la masa de [(NH2)2 CO] que se formará.
3. ¿Cuánto del reactivo en exceso (en gramos) quedó sin reaccionar al finalizar la reacción?

Tiempo para la resolución del problema: 10 min