

PLAN DE APOYO

Área o asignatura	Ciencias Naturales	Grado	9°	Grupo	
Nombre del docente	Elver Antonio Rivas Córdoba		Periodo	Segundo	
Nombre del estudiante				Fecha de aplicación	

Analiza los ejercicios y resuelve:

- Para llevar a cabo la manufactura de un bolso se requieren 3 cierres, 2 cargaderas y 1 etiqueta. ¿Cuántos bolsos se pueden producir si tenemos 120 cierres, 700 cargaderas y 350 etiquetas? Establece cual es el elemento límite.
- Se tiene la siguiente ecuación química:



En la que intervienen los siguientes reactivos y en cantidades: 21,3 gramos de nitrato de plata (AgNO_3) con 33,5 gramos de cloruro de aluminio (AlCl_3)

- ✓ Realiza el balanceo de la ecuación
- ✓ Determina ¿Cuál es el reactivo límite y qué cantidad (masa en gramos) se produce de cloruro de plata?

Masas atómicas relativas

N = 14 gr/mol **O** = 16 gr/mol **Al** = 27 gr/mol **Cl** = 35,5 gr/mol **Ag** = 107,9 gr/mol

- A altas temperaturas el azufre se combina con el hierro para formar el sulfato de hierro (II) café oscuro:



En un experimento 7.621 g de Fe se dejan reaccionar con 8.669 g de S.

- ¿Cuál de los dos es el reactivo limitante?
- Determinar el peso de los siguientes compuestos

- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
- PCl_3
- K_2CO_3
- $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- NaHCO_3

- Equilibra las siguientes reacciones químicas

