PROPUESTA PEDAGÓGICA N° 5

Escuela: CENS Nº 249 Cesar Guerrero

Docente: Mercado Silvana

Año: 3° año División 2°

Educacion de adultos

Turnos: vespertino

Área curricular: Química

Título de la propuesta: Repasando lo estudiado

Tema: Repaso

Contenidos:

Contenidos tratados en las guías 1, 2, 3 y 4

Capacidades a desarrollar:

- Aprender a aprender
- Comunicación
- Pensamiento crítico

Objetivos:.

- ✓ Integrar y reestructurar conceptos tratados en las guías 1, 2, 3 y4.
- ✓ Sintetizar información.
- ✓ Aplicar conceptos aprendidos en las guías mencionadas.

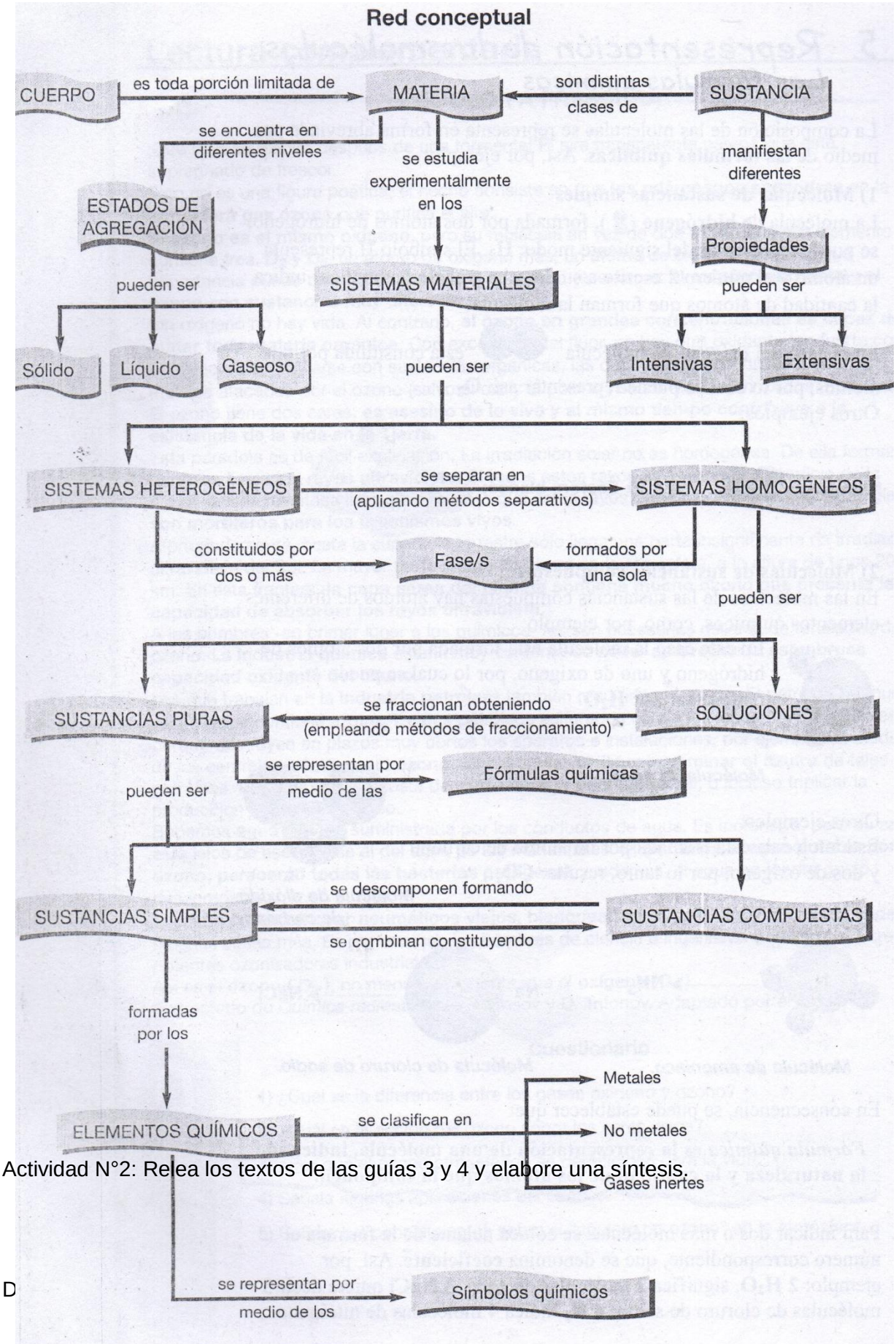
Metodología:

- Relectura, reflexión y comprensión de textos.
- Elaboración desíntesis
-Confección de mapa o red conceptual.
- Test verdadero-Falso.

Actividades:

Actividad N°1: Relea los textos de las guías 1 y 2, luego lea atentamente, la siguiente red

conceptual.



Actividad N°2: Relea los textos de las guías 3 y 4 y elabore una síntesis.

D

Actividad N°3: Confeccione un nuevo mapa o red conceptual con lo que considere más importante de las mencionadas guías, o agregue los conceptos más importantes a la red conceptual de la actividad 1.

Actividad N°4: en los siguientes enunciados indique **V** si es verdadero ó **F** en el caso de que considere que el enunciado es falso.

a-Se le llama "sustancia" a los distintos tipos de materia.

b-Un cuerpo es una clase especial de materia.

c-Las propiedades específicas caracterizan a cada material o sustancia.

d-Las propiedades específicas son las que dependen de la cantidad de materia, como la masa.

e-En los sistemas materiales homogéneos se puede distinguir dos o más fases.

f-Las soluciones y las sustancias puras son sistemas materiales homogéneos.

g-Según el modelo de partículas la materia está formada por pequeñísimas partículas que están en continuo movimiento.

h-En el estado sólido, según el modelo de partículas, las moléculas se encuentran muy distantes, desordenadas, con mucho movimiento y las fuerzas de atracción son débiles.

i-Cuando una sustancia pasa de estado sólido a líquido y luego de líquido a gas. La energía térmica que absorbe la sustancia se transforma en energía cinética de sus partículas.

j- Se llama condensación al pasaje del estado líquido a gaseoso.

Bibliografía: bibliografía especificada en las guías 1,2,3 y 4

Consultas a: Celular: 2644051988 mail: silvanamercado1973@gmail.com
Directora: Veronica Aredondo