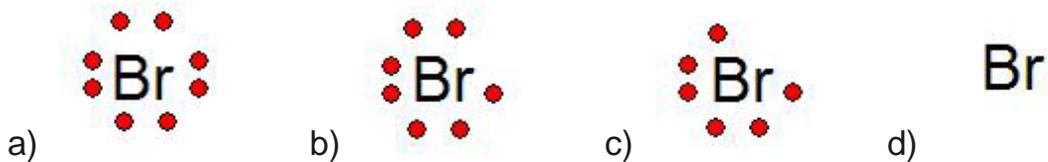


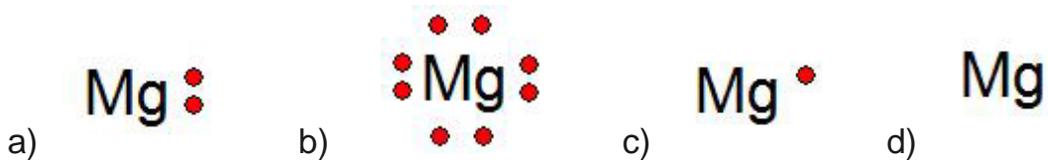


### EJERCICIOS ENLACE QUIMICO Y DISPERCIONES.

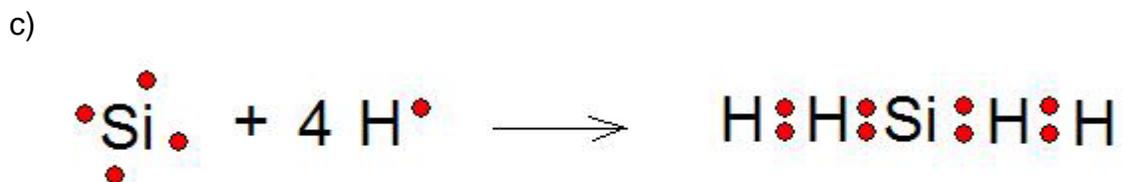
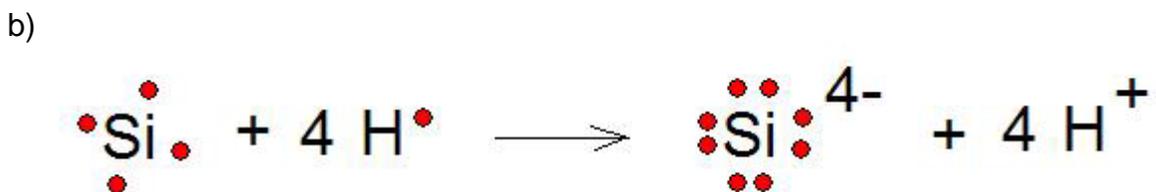
1. ¿Qué es el enlace químico?
2. ¿Qué nos indica la regla del octeto o en algunos casos regla del dueto?
3. ¿Cuál es la estructura de Lewis del Br?



4. ¿Cuál es la estructura de Lewis del Mg?}



5. ¿Cómo se forma el SiH<sub>4</sub> a partir de sus átomos utilizando las estructuras de Lewis?





## Soluciones

8. Escribe sobre las líneas el método más conveniente para separar los componentes de las siguientes mezclas:

- a) Arena y agua \_\_\_\_\_  
 b) Agua azucarada \_\_\_\_\_  
 c) Agua y sal \_\_\_\_\_

9. ¿Qué es una mezcla homogénea?

10. ¿Cuáles son las características de una mezcla heterogénea?

11. Identifica el soluto y el solvente en las siguientes mezclas:

Mezclas	Soluto (fase dispersa)	Solvente (fase dispersante)
Agua con sal		
Humo		
Niebla		
Leche con chocolate		

12. Encuentra en la sopa de letras las 10 palabras para completar las oraciones:

- a. Es aquella solución que contiene poco soluto y mucho solvente \_\_\_\_\_.
- b. Una solución es \_\_\_\_\_, si contiene mucho soluto.
- c. Una solución \_\_\_\_\_ tiene la mayor cantidad de soluto que el solvente puede disolver.
- d. Cuando hay más soluto disuelto del que puede disolver el solvente, la solución está \_\_\_\_\_.
- e. Es la sustancia cuyas partículas pueden encontrarse en suspensión en un líquido, dichas partículas no pueden atravesar las membranas semi permeables \_\_\_\_\_.
- f. Las partículas en una \_\_\_\_\_ tienen un tamaño de 2,000 Å y se separan por filtración ordinaria.

S	O	L	E	S	X	Z	A	Ñ	L	J	H	C
D	F	G	K	Ñ	Q	D	W	X	Z	Q	Ñ	O
K	I	I	T	Y	A	E	R	O	S	O	L	L
G	E	L	W	R	Q	Z	X	Ñ	X	Z	B	O
V	X	S	U	E	M	U	L	S	I	O	N	I
Q	W	T	Ñ	I	D	S	G	H	K	J	P	D
W	A	X	Z	Q	D	V	B	S	D	L	Ñ	E
S	O	B	R	E	S	A	T	U	R	A	D	A
D	I	S	P	E	R	S	I	O	N	C	X	Z
Ñ	C	O	N	C	E	N	T	R	A	D	A	Ñ

- g. Las \_\_\_\_\_ son líquidos que se dispersan en otros líquidos.
- h. La leche de magnesia es un ejemplo de un tipo de coloides conocido como \_\_\_\_\_.
- i. Las gelatinas y las jaleas son ejemplos de un coloide llamado \_\_\_\_\_.
- j. Los atomizadores son ejemplos de \_\_\_\_\_.

**13. Resuelve los siguientes ejercicios:**

- a) Encontrar el porcentaje masa /masa de una mezcla de 30 gramos de azúcar en 100 gramos de agua.
- b) Encontrar el porcentaje volumen /volumen de una mezcla de 40 ml de alcohol en 100 ml de agua.
- c) Si se disuelven 60 g de azúcar en 250 g de agua, ¿Cuál es la concentración?
- d) ¿Cuál es la fracción en peso de una disolución de 20g de NaCl en 180g de H<sub>2</sub>O?
- e) Si se disuelven 50 gramos de hidróxido de sodio NaOH en 150 ml de agua, ¿Cuál es la concentración de la solución?
- f) Si 10 ml de alcohol se disuelven en agua para hacer 200 ml de disolución, ¿cuál es su concentración?

**14. Completa la tabla con el nombre del coloide según corresponda.**

Materiales coloidales	Nombre del coloide
Gelatina, budín	
Mantequilla, margarina y queso	
Mayonesa, crema, yogur	
Piedra pómez, jabón	
Espuma de champú y de jabón.	