MONTESSORI GLOBAL SCHOOL
"Desarrollando conocimiento a través de la creatividad"
323001009315
EXAMEN DE IND. QUÌMICA
III PERIODO
Grado 6°

Nombre:_____**Fecha:** _____

Elementos químicos

1. Clasificar los siguientes elementos químicos según sean metales, no metales, gases nobles según corresponda. Escribir el símbolo de cada elemento en el recuadro correspondiente

METALES			
NO METALES			
GASES NOBLES			

Cu	**Cl**	**Rn**	**Bi**	**N**	**He**
Ar	**Fe**	**Pt**	**O**	**Kr**	**Se**
Na	**Mg**	**Xe**	**Si**	**Ne**	**Sb**

ESCOGE LA RESPUESTA CORRECTA:

2. Los metales alcalinotérreos pertenecen al grupo:

a. IA

b. III A

c. II B

d. II A

LIVEWORKSHEETS

3. Los elementos que no tienen un brillo característico, no son buenos conductores de calor y electricidad y su apariencia es variable, corresponde a:

a. Metales de transición
b. No metales
c. Lantánidos
d. Metales alcalinos

4. Una propiedad importante de los gases nobles es:

a. Son buenos conductores de electricidad
b. No reaccionan fácilmente con otros elementos
c. Tienen un brillo característico
d. Son altamente radiactivo

5. Los metales de transición se caracterizan por:

a. Tener brillo metálico y puntos de fusión altos
b. Ser opacos y buenos conductores de electricidad
c. Tener apariencia variable y puntos de fusión bajos
d. Ser elementos que no reaccionan fácilmente.

LIVEWORKSHEETS