



REFUERZO QUÍMICA GRADO DÉCIMO

NOMBRE APELLIDOS: _____

1. Determina el número de moles en cada uno de los elementos que se indican
- A. Un clavo de hierro Fe de 14,8 g

- B. Un globo con 84 g de oxígeno

2. ¿En cuál sustancia hay mayor cantidad de gramos? (4 puntos)

- A. En 10 moles de aluminio o en 3 moles de Na₂O

- B. En 0,5 moles de uranio o en 1,5 moles de KNO₃

3. Determina la masa en gramos (6 puntos)

- A. 0,42 moles de Ag Plata

- B. 0,98 moles de Au oro

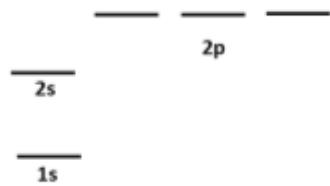
- C. 2,4 moles de sulfato de calcio CaSO₄



4. Completa el diagrama de orbital para

Flúor F Z= 9

Fósforo P Z= 15



5. Identificar los grupos y los periodos de los siguientes elementos

A. Calcio Ca Z=20

B. Oxígeno O Z= 8

C. Aluminio Al Z=13

D. Rubidio Rb Z= 37

Elemento	Grupo	Periodo
Calcio		
Oxígeno		
Aluminio		
Rubidio		

6. Clasifica los siguientes elementos según sean representativos, de transición o de transición interna

A. Cobre Cu Z= 29 _____

B. Cerio Ce Z= 58 _____

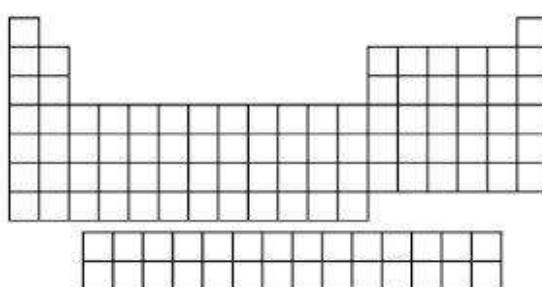
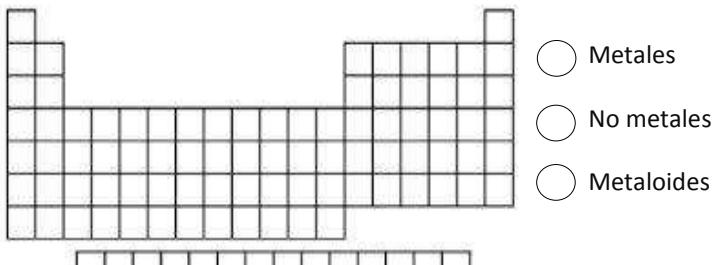
C. Germanio Ge Z=32 _____

7. Caracteriza

Metales	No metales	Metaloides



8. Identifica



Representativos De transición De transición interna

9. Define los siguientes términos

A. Ley del octeto _____

B. Electrones de valencia _____

C. Enlace metálico _____

D. Número de oxidación _____

10. Escribe características de los enlaces iónicos y covalentes

Enlaces iónicos	Enlaces covalentes



11. Dibuja la estructura de Lewis para cada uno de los siguientes elementos (Diagrama de orbital al revés de la hoja)

Aluminio **Al** Z=13 _____

Oxígeno **O** Z=8 _____

Calcio **Ca** Z=20 _____

Azufre **S** Z=16 _____

Boro **B** Z=5 _____

Magnesio **Mg** Z=12 _____

12. Determina los electrones de valencia para los elementos con números atómicos

A. Rubidio **Rb** Z= 37 _____
= _____

B. Silicio **Si** Z= 14 _____
= _____

C. Argón **Ar** Z= 18 _____
= _____

D. Neón **Ne** Z= 10 _____
= _____

E. Potasio **K** Z= 19 _____
= _____

F. Germanio **Ge** Z=32 _____
= _____

13. Establece si en las siguientes sustancias se presentan enlaces iónicos o covalentes. En el caso de ser covalente indica si es apolar o polar

A. Yoduro de potasio **KI** _____

B. Cloruro de hidrógeno **HCl** _____

C. Bromuro de sodio **NaBr** _____

D. Cloruro de magnesio **MgCl₂** _____

E. Yoduro de hidrógeno **HI** _____