

## Segundo Parcial

Nombre:.....

DNI:.....

1. Complete el siguiente cuadro.

C.E.E	Grupo	Periodo	Valencia	Numero Masico	Numero Atómico	Elemento	e-	n	p+	Clasificación
4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>										
								16	15	
5s <sup>1</sup>										
				133			55			
	1	4								
						Oxigeno				

2. Ordena y elije en orden creciente según el radio atómico los siguientes elementos:

Ca- Ti - Cs - Ga - Rb - K - Fe - O - F

i. O - F - Ga- Fe - Ti - K - Rb - Cs - Ca

ii. F - O- Ga - Fe - Ti - Ca- K - Rb - Cs

iii. Cs- Rb - K - Ca - Ti - Fe -Ga - O - F

3. Los metales poseen bajos puntos de fusión y ebullición Marque verdadero o falso. (

i. Verdadero

ii. Falso

4. El diamante es una excepción de un no metal que presenta una gran dureza. Marque verdadero o falso.

i. Verdadero

ii. Falso

5. La Ley Periódica Actual se define como (marque la opción correcta):

- i. Si los elementos se colocan de forma aleatoria en la tabla, se observa una distribución irregular de sus propiedades.
- ii. Si los elementos se colocan según aumenta su número atómico, se observa una variación periódica de sus propiedades físicas y químicas.
- iii. Si los elementos se ordenan por orden alfabético, no existe ninguna relación entre su posición y sus características.

6. En base a reacciones redox, indique si las siguientes afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F).

- i. La oxidación siempre implica la pérdida de electrones y la reducción siempre implica la ganancia de electrones. ( )
- ii. El agua puede actuar como agente oxidante. ( )

7. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es correcta según la Ley de Lavoisier?

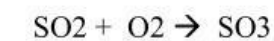
- i. La masa puede aumentar en un sistema químicamente cerrado
- ii. La masa puede disminuir en un sistema químicamente cerrado
- iii. La masa se mantiene constante en un sistema químicamente cerrado
- iv. La masa depende de las transformaciones físicas o químicas en un sistema cerrado

8. Ajuste por tanteo la siguiente ecuación y marque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



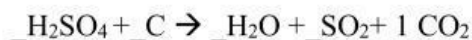
- i. 1 2 1
- ii. 2 2 3
- iii. 2 2. 2

9. Ajuste por tanteo la siguiente ecuación y marque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



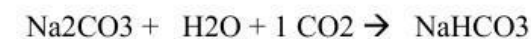
- i. 2 1 2
- ii. 2 3 2
- iii. 1 2 1

10. Ajuste por método algebraico la siguiente ecuación y maque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



- i. 1 2 1 1
- ii. 2 1 2 2
- iii. 3 1 3 3

11. Ajuste por método algebraico la siguiente ecuación y maque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



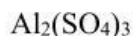
- i. 1 1 1
- ii. 2 1 2
- iii. 1 1 2

12. Marque la opción correcta según el estado de oxidación. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



- i. H: +1 S: +4 O: -2
- ii. H: +1 S: +6 O: -2
- iii. H: -1 S: +4 O: +2

13. Marque la opción correcta según el estado de oxidación. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**



- i. Al: -3 S: +4 O: +2
- ii. Al: +2 S: +6 O: -2
- iii. Al: +3 S: +6 O: -2