

## 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> 4p4										
								16	15	
5s <sup>1</sup>										
				133			55			
	1	4								
						Oxigeno				

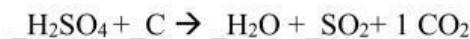
2. Ordena y elige en orden creciente según el radio atómico los siguientes elementos:  
Ca – Ti – Cs – Ga – Rb – K – Fe – O – F
- O – F – Ga – Fe – Ti – K – Rb – Cs – Ca
  - F – O – Ga – Fe – Ti – Ca – K – Rb – Cs
  - Cs – Rb – K – Ca – Ti – Fe – Ga – O – F
3. Los metales poseen bajos puntos de fusión y ebullición Marque verdadero o falso. (
- Verdadero
  - Falso
4. El diamante es una excepción de un no metal que presenta una gran dureza. Marque verdadero o falso.
- Verdadero
  - Falso



- 
5. La Ley Periódica Actual se define como (marque la opción correcta):
- Si los elementos se colocan de forma aleatoria en la tabla, se observa una distribución irregular de sus propiedades.
  - Si los elementos se colocan según aumenta su número atómico, se observa una variación periódica de sus propiedades físicas y químicas.
  - 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).
- La oxidación siempre implica la pérdida de electrones y la reducción siempre implica la ganancia de electrones. ( )
  - El agua puede actuar como agente oxidante. ( )
7. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es correcta según la Ley de Lavoisier?
- La masa puede aumentar en un sistema químicamente cerrado
  - La masa puede disminuir en un sistema químicamente cerrado
  - La masa se mantiene constante en un sistema químicamente cerrado
  - La masa depende de las transformaciones físicas o químicas en un sistema cerrado
8. Ajuste por tanteo la siguiente ecuación y maque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**
- $$_ \text{KClO}_3 \rightarrow _ \text{KCl} + _ \text{O}_2$$
- 1 2 1
  - 2 2 3
  - 2 2 2
9. Ajuste por tanteo la siguiente ecuación y maque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**
- $$_ \text{SO}_2 + _ \text{O}_2 \rightarrow _ \text{SO}_3$$
- 2 1 2
  - 2 3 2
  - 1 2 1

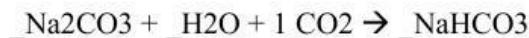
---

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.**



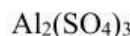
- i. 1 1 1
- ii. 2 1 2
- iii. 1 1 2

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