

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 ² 4p1										
								74	53	
5s ²										
				137			56			
	15	6								
						Flúor				

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 elevadas densidades, son resistentes y duros. Marque verdadero o falso.

- Verdadero
- Falso

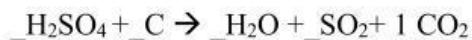
4. Los no metales siempre son malos conductores de electricidad y son frágiles. Marque verdadero o falso.

- 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.**
- $$_H_2O + _Na \rightarrow _NaOH + H_2$$
- 1 2 1
 - 2 1 1
 - 2 2 2
9. Ajuste por tanteo la siguiente ecuación y maque la opción correcta. **ADJUNTE LOS CÁLCULOS EN UNA HOJA.**
- $$_Fe + _O_2 \rightarrow _Fe_2O_3$$
- 4 3 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.**



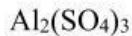
- i. 1 3
- ii. 2 1
- iii. 3 1

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