



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Esta parte cuenta **60%** de la nota total del examen

Calificación _____

1. (1,5 p). Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	e ⁻	p ⁺	n	Z	Catión o Anión
⁴⁰ ₂₀ Ca ²⁺						
N ⁺³	14				7	
Hf ⁺⁴			72	106		
²³⁸ ₈₆ U ⁺⁶						

2. (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las **especies sombreadas** e indica la **letra** del nivel más externo.
3. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 90 g. de Fe(IO₄)₂
4. (2 p). Calcula las **moléculas y átomos de cada elemento** que hay en 250 g. de Na₂CO₃.
5. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en O₂ (3 atm, -20°C, 3 l.)
6. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 4 l. de H₂Se_(ac) (2 M)
7. (1,5 p). Ajusta las siguientes reacciones:
- KClO₃(s) → KCl(s) + O₂(g)
 - Au(s) + Br₂(g) → AuBr₃(s)
 - UO₂(s) + HF(g) → UF₄(g) + H₂O(g)

C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O