



## Física e Química 3º E.S.O.

Nome \_\_\_\_\_

Data \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: No examen non se pode utilizar lápiz, nin corrector .

Calificación \_\_\_\_\_

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

1. (3 p.) Completa

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión
Ir	77			115		
Fr <sup>+1</sup>			86		223	
Zr <sup>+3</sup>		40		51		
At <sup>-3</sup>			88		210	
Uus			116	173		
S <sup>-2</sup>		16			32	

2. (2 p.) Completa o seguinte cadro:

Magnitudes fundamentais do S.I.			
Magnitud	Midese con..	Nome da Unidade	Símbolo

3. (5 p.) Cambio de Unidades:

- 8000000 cm → Km
- $30 \cdot 10^{14}$  ng → Mg
- 2300000 Dam<sup>3</sup> → Kl
- 500° F → K
- 313K → °F
- 40000000 dm<sup>2</sup> → ha