

Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

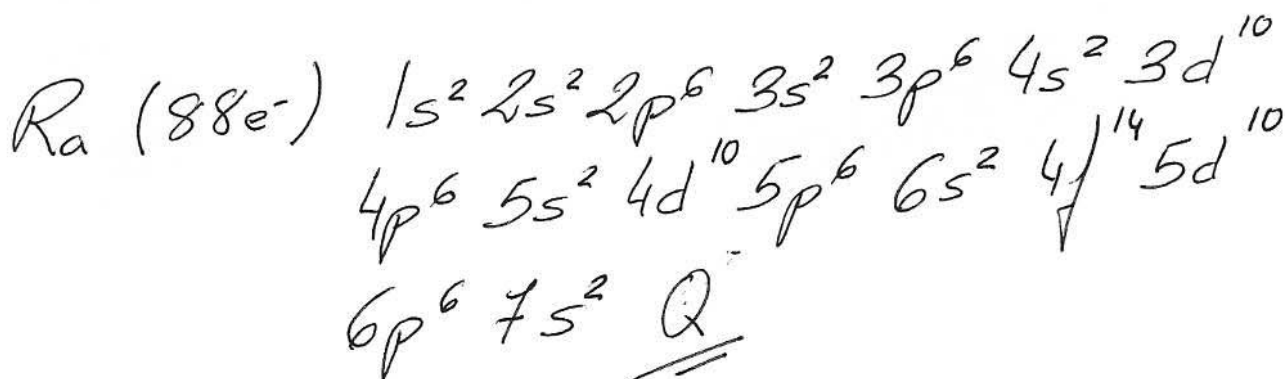
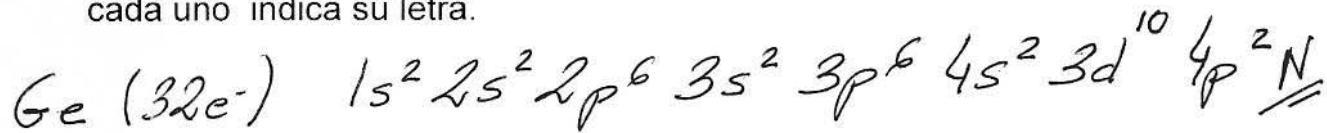
1. (2,5 p.) Experiencia de Rutherford. Modelo de Rutherford

2. (2,5 p.) Define

- ión
- Número másico.
- Isótopo
- Electrón
- Núcleo

3. (2,5 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión
Nb	41	41	41	52	93	—
Bi ⁻³	83	83	86	126	209	Anión
Ge	32	32	32	41	73	—
Ta ⁺⁵	73	73	68	104	177	Catión
Co	27	27	27	32	59	—
Ra ⁺²	88	88	86	138	226	Catión

4. (2,5 p.) Desarrolla la configuración electrónica del Germanio **Ge** y del radio **Ra**. Indica el nivel más externo y los niveles energéticos de cada uno indica su letra.

C
o
l
e
x
i
o

V
i
l
a
d
o
A
r
e
n
t
e
i
r
o