Alumno: Granados Mendieta Carlos Alberto Asignatura: Químico Grupo: 13

semestre (2021-1)

Fecha de ontrega: 5 de Octubre de 2020

Instrucciones generales: Completa el siguiente cuadro e identifica aquellos elementos que sean isótopos

(NOTA: En el caso de los iones escribe el nombre del elemento en cuestión).

No.	Símbolo	Nombre	A	Z	p+	e-	n
1	Na⁺	Sodio	23	11	1)	10	12
2	Ca	Calcio	50	20	20	20	30
3	S	Azífre	32	16	16	16	16
4	Br*	Bromo	80	35	35	36	45
5	Ti ²⁺	Titanio	48	22	22	20	26
6	Hg	Mercurio	201	80	80	80	121
7	Р	Fostoro	36	15	15	15	21
8	Cu	Cobre	70	29	29	29	41
9	N³-	Nitrogeno	14	7	7	10	7
10	Pb	Plomo	185	82	82	82	103
11	Zr	Zirconio	91	40	40	40	51
12	B3+	Boro	11	5	5	2	6
13	Mg	Magnesio	28	12	12	12	16
14	Со	Cobalto	64	27	27	27	37
15	Mn ⁷⁺	Manganeso	55	25	25	18	30
16	Хе	kenón	113	54	54	54	59
17	O²-	Oxígeno	16	8	8	10	8
18	Si ⁴⁺	Silicio	28	14	14	10	14
19	Y	Itrio	100	39	39	39	61
20	Cd	(admio	112	48	48	48	66

Isótopos