

E01 Protones neutrones y electrones

Esta es la tabla periódica que está presente en la prueba PAES y que usaremos para resolver estos ejercicios

Número atómico		→		Masa atómica		→	
1 H 1,0							2 He 4,0
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

1. Determinar la cantidad de protones, neutrones y electrones de estos ÁTOMOS (neutros).

Elemento	Z	A	${}^+_1p$	0_1n	${}^-_0e$
	1			1	
			1	2	
		5	3		
Calcio		40			
Sodio		23			

Elemento	Z	A	${}^+_1p$	0_1n	${}^-_0e$
Oxígeno				8	
Boro		11			
		28			14
				16	16
Cloro					

2. Completar el cuadro de iones

Elemento	${}^+_1p$	${}^-_0e$	Carga
H			-1
H			+1
He			+2
Cr	24		+3

Elemento	${}^+_1p$	${}^-_0e$	carga
O			-1
O			-2
F	9	10	
	14		+4

3. Indica si son isótopos, isóbaros o isótonos

${}^{12}_6C$	${}^{14}_6C$	${}^{28}_{13}Al$	${}^{11}_5B$	${}^{14}_7N$
${}^{13}_6C$	${}^{14}_7N$	${}^{28}_{12}Mg$	${}^{12}_6C$	${}^{15}_8O$