Taller 2 Quimica General

① Complete la tabla.

Elemento	Simbolo	Z	Protones	Neutrones	A
Boro	B	5	5	6	11
Calcio	Ca	20	20	20	40
Bismuto	Bi	83	83	138	221
Magnesio	Mg	12	12	24	36
Magnesio	Mg	12	12	13	25
Magnesio	Mg	12	12	26	38
Hidrogeno	H	1	1	2	3
Hidrogeno	H	1	1	1	2
Potasio	K	19	19	20	39

$A = N + P$

$40.1 + N + 20$

$N = 20.1$

$A = N + P$

$10.8 + N + 5$

$208.98040 - 83$

② Complete la tabla.

Elemento	zona	electrones de valencia	Grupo	Nivel de energia.
Litio	S	1	IA	2
Bario	S	2	IIA	6
Fluor	P	7	VIIA	2
Rubidio	S	1	IA	5
Polonio	P	6	VIA	6
Boro	P	3	IIIA	2
Fosforo	P	5	VA	3

③ Defina electronegatividad, radio atomico y potencial de energia.

Electronegatividad: es la tendencia o capacidad de un átomo, en una molécula. para atraer hacia sí los electrones. Ni las definiciones cuantitativas ni las escalas de electronegatividad se basan ala distribucion electronica, sino en propiedades que se supone reflejan la electronegatividad.

Escaneado con CamScanner

Radio atomico: es la distancia entre el nucleo del atomo y el electron estable mas alejado del mismo. Se suele medir en picometros (1pm = 10-12m) o Angstroms (1A° = 10-10m)

Potencial de enegra: es la capacidad de generar un trabajo como consecuencia de la posicion de un cuerpo.

Escaneado con CamScanner