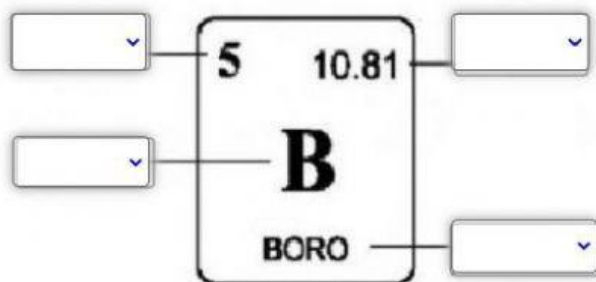


Evaluación historia y bases de la tabla periódica

1. Describe el modelo de organización de los elementos de la tabla periódica de los siguientes personajes

- a. Doberner: _____
- _____
- b. Newlands: _____
- _____
- c. Chancourtiois: _____
- _____

2. Escribe las partes del elemento



3. Observa los siguientes elementos y completa la tabla

28 58.693 Ni NIQUEL	29 63.546 Cu COBRE	30 65.38 Zn ZINC	31 69.723 Ga GALIO	32 72.64 Ge GERMANIO	33 74.922 As ARSENICO	34 78.971 Se SELENIO	35 79.904 Br BROMO
46 106.42 Pd PALADIO	47 107.87 Ag PLATA	48 112.41 Cd CADMIO	49 114.82 In INDIO	50 118.71 Sn ESTAÑO	51 121.76 Sb ANTIMONIO	52 127.60 Te TELURIO	53 126.90 I YODO
78 195.08 Pt PLATINO	79 196.97 Au ORO	80 200.59 Hg MERCURIO	81 204.38 Tl TALIO	82 207.2 Pb PLOMO	83 208.98 Bi BISMUTO	84 (209) Po POLONIO	85 (210) At ASTATO

Elemento	Simbolo	Numero atomico	Masa atomica
		28	
	Cd		
			121.76
Plomo			
Antimonio			