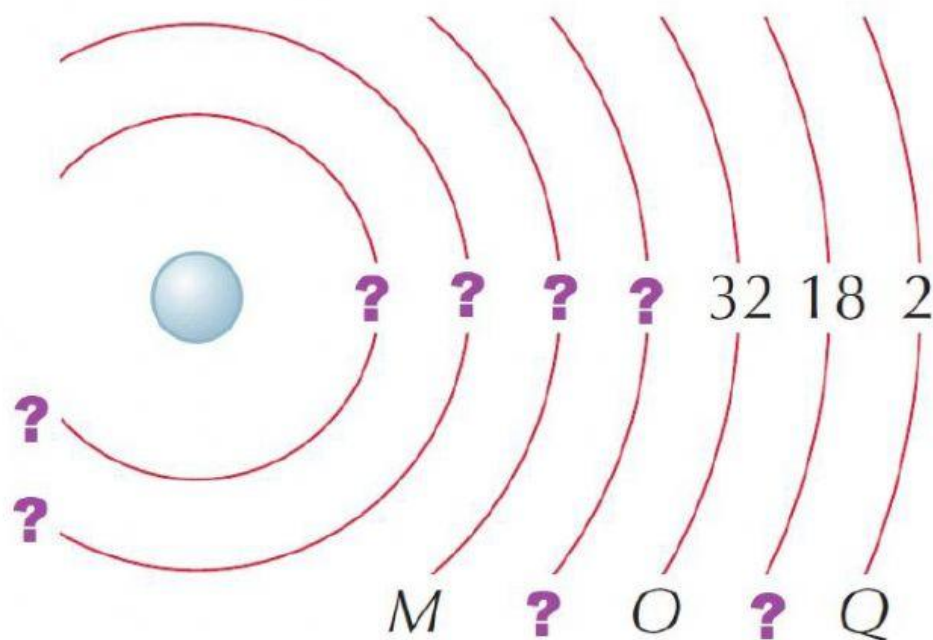




Escola/Colégio:	
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>	Ano/Série:
Estudante:	

1) Arraste e solte os números/letras nos lugares das interrogações ou em branco na tabela:



8    L    K    2    32    N    18    P

Subnível	s	<input type="text"/>	d	<input type="text"/>
Nº máximo de e <sup>-</sup>	<input type="text"/>	6	<input type="text"/>	14

2

10

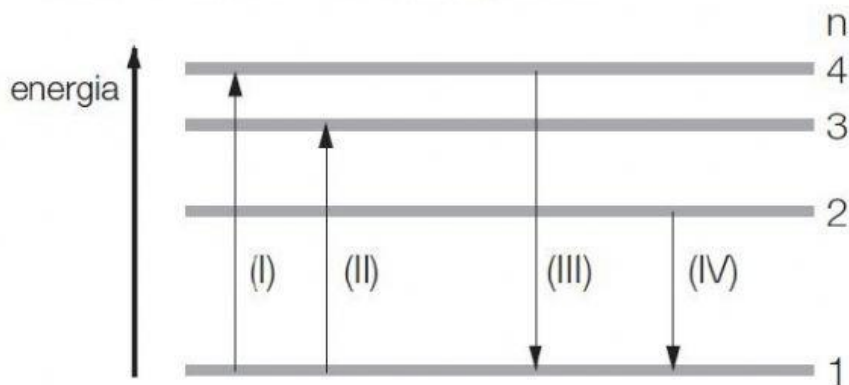
f

p

2. (PUC-MG) Relacione os nomes dos cientistas com os modelos atômicos.

- |                  |   |   |  |
|------------------|---|---|--|
| 1. Dalton        | • | • | Descoberta do átomo e seu tamanho relativo.  |
| 2. Rutherford    | • | • | Átomos esféricos, maciços, indivisíveis.   |
| 3. Niels Böhr    | • | • | Modelo semelhante a um “pudim de pas-<br>sas” com cargas positivas e negativas em<br>igual número. |
| 4. J. J. Thomson | • | • | Os elétrons giram em torno do núcleo em<br>determinadas órbitas.                                   |

3. (UFRN) Considere o diagrama a seguir, de níveis de energia para o átomo de hidrogênio:



As transições em que ocorre **apenas** absorção de energia são:

- a) I e II.      b) III e IV.      c) I, II, III e IV.      d) I e III.

