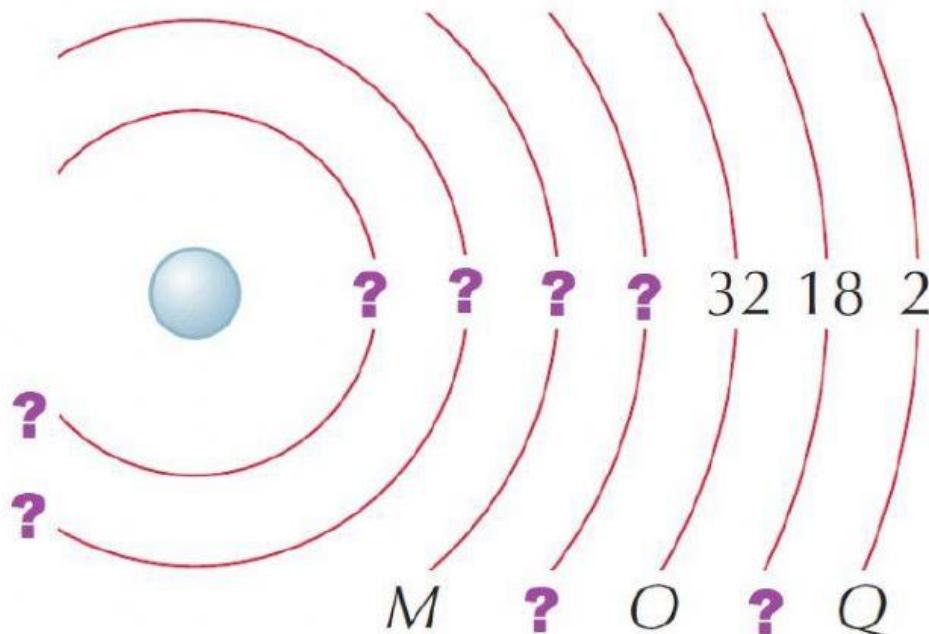




Escola/Colégio:		
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>		Ano/Série:
Estudante:		

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



8      L      K      2      32      N      18      P

<b>Subnível</b>	s		d	
<b>Nº máximo de <math>e^-</math></b>	2	6	14	

2

10

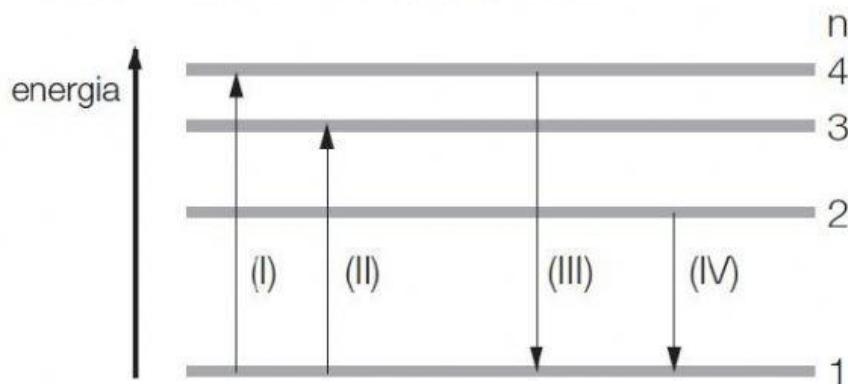
f

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 passas” com cargas positivas e negativas em igual número. |
| 4. J. J. Thomson | • | • Os elétrons giram em torno do núcleo em 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.

