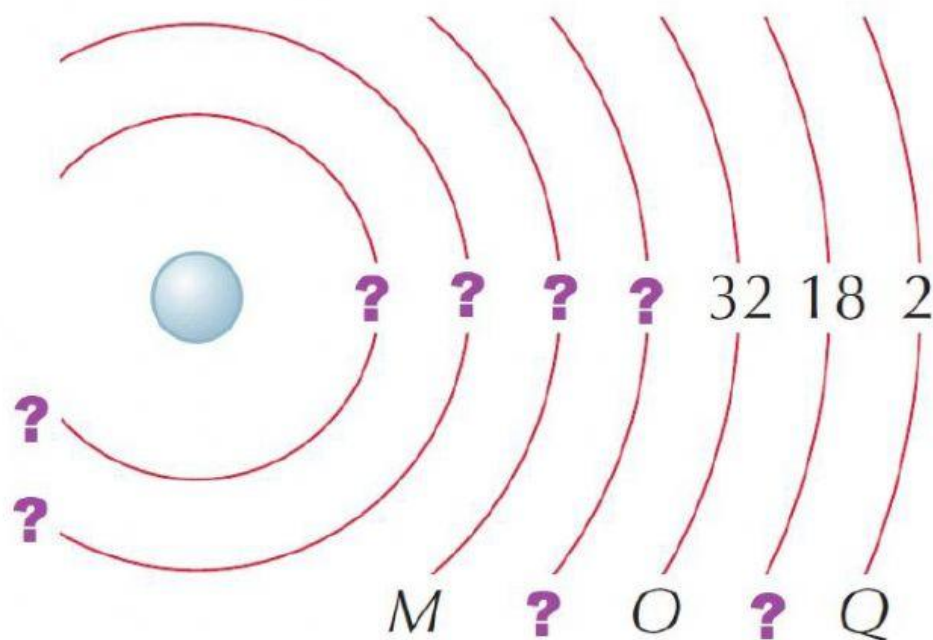




Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	

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		d	
Nº máximo de e ⁻		6		14

2

10

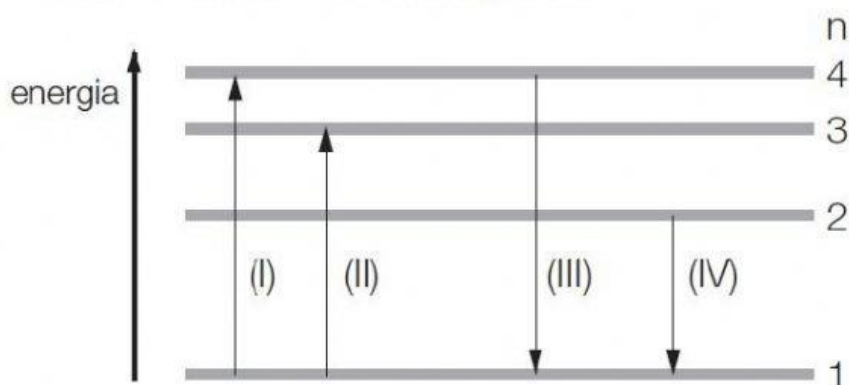
f

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 pas-
sas” 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.

