



## Exercícios de Fixação N2C2

<b>7º Ano</b>	<b>Química</b>	<b>Guilherme</b>	<b>2º Bimestre</b>
---------------	----------------	------------------	--------------------

1 – Qual foi o problema existente no modelo proposto por Rutherford? Como foi resolvido esse problema?

2 – Classifique os íons abaixo em monovalente, bivalente, trivalente, tetravalente ou polivalente e determine o tipo de íon:



3 – Explique como são formados os cátions e os ânions.

4 – Qual a importância do número atômico para compreensão do átomo?

5 – Como é calculada a massa de um átomo?

6 – Explique a diferença entre fluorescência e fosforescência.

7 – Qual modelo atômico é utilizado para explicar fenômenos de luminescência? Explique como esses fenômenos ocorrem.

8 – Explique a diferença entre um átomo e um íon.

9 – Quais são as partículas fundamentais presentes nos átomos? Qual a carga e a massa em cada uma dessas partículas?

10 – Determine o número de prótons, elétrons, nêutrons, massa e número atômico dos átomos abaixo:



