

## Átomo – Semelhança Atômica

**Isótopos:** são átomos que apresentam o mesmo número de prótons, ou seja, mesmo número atômico (Z).

**Isóbaros:** são átomos que apresentam o mesmo número de massa (A).

**Isótonos:** são átomos que apresentam o mesmo número de nêutrons.

**Isoeletrônicos:** São átomos e íons com o mesmo número de elétrons.

### Exercício Resolvido

São dadas as seguintes informações sobre os átomos X, Y e Z:

- X é isóbaro de Y e isótono de Z
- Y tem número atômico e de massa 56 e 137 e é isótopo de Z.
- O número de massa de Z é 138.

Determine o número atômico de X e o número de nêutrons de Z.

