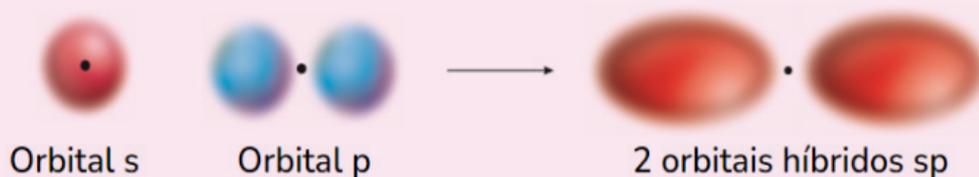




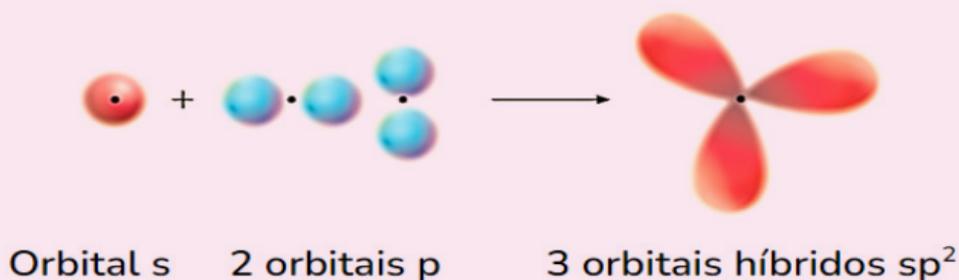
# ANOTAÇÕES DA AULA

## HIBRIDIZAÇÃO

- Fenômeno que permite que os átomos façam mais ligações do que eles realmente deveriam fazer.
- Consiste na fusão de orbitais atômicos incompletos.
- A hibridização serve para explicar o fenômeno.
- Orbitais atômicos: região mais provável de se encontrar um elétron.
- Hibridização  $sp$ :
  - Fusão de um orbital “s” com um orbital “p”, formando dois novos orbitais híbridos do tipo  $sp$ .



- Hibridização  $sp^2$ :
  - Fusão de um orbital “s” com dois orbitais “p”, formando três novos orbitais híbridos do tipo  $sp^2$ .



- Hibridização  $sp^3$ :
  - Fusão de um orbital “s” com três orbitais “p”, formando quatro novos orbitais híbridos do tipo  $sp^3$ .

