

Espaço pra imagem da
câmera na live

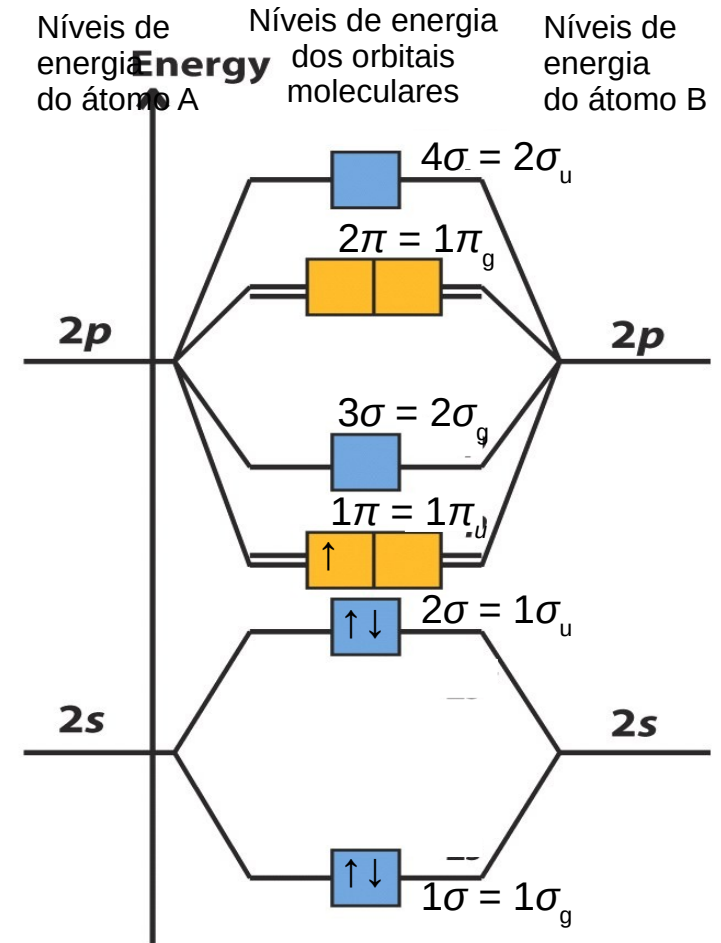
Qual a configuração dos elétrons de ligação no estado fundamental da molécula iônica de B_2^+ (B: $Z = 5$)? Faça o diagrama de níveis de energia desta molécula. Qual a ordem de ligação?.

$B_2^+ = B_2$ (aula 5, sl. 26) menos um e^-
(um $1\pi_u$, já que tem maior energia que $1\sigma_g$ e $1\sigma_u$):

$$1\sigma_g^2 1\sigma_u^1 1\pi_u^1,$$

$$b = \frac{1}{2} \cdot (3 - 2) = \frac{1}{2}$$

Diagrama de orbitais moleculares



Espaço pra imagem da
câmera na live

Qual a configuração dos elétrons de ligação no estado fundamental da molécula iônica de Be_2^+ (Be: $Z = 4$)? Faça o diagrama de níveis de energia desta molécula. Qual a ordem de ligação?.

$\text{Be}_2^+ = \text{Be}_2$ (aula 5, sl. 26) menos um e^- (um $1\sigma_u$, já que tem maior energia que $1\sigma_g$):

$$1\sigma_g^2 1\sigma_u^1,$$

$$b = \frac{1}{2} \cdot (2 - 1) = \frac{1}{2}$$

Diagrama de orbitais moleculares

