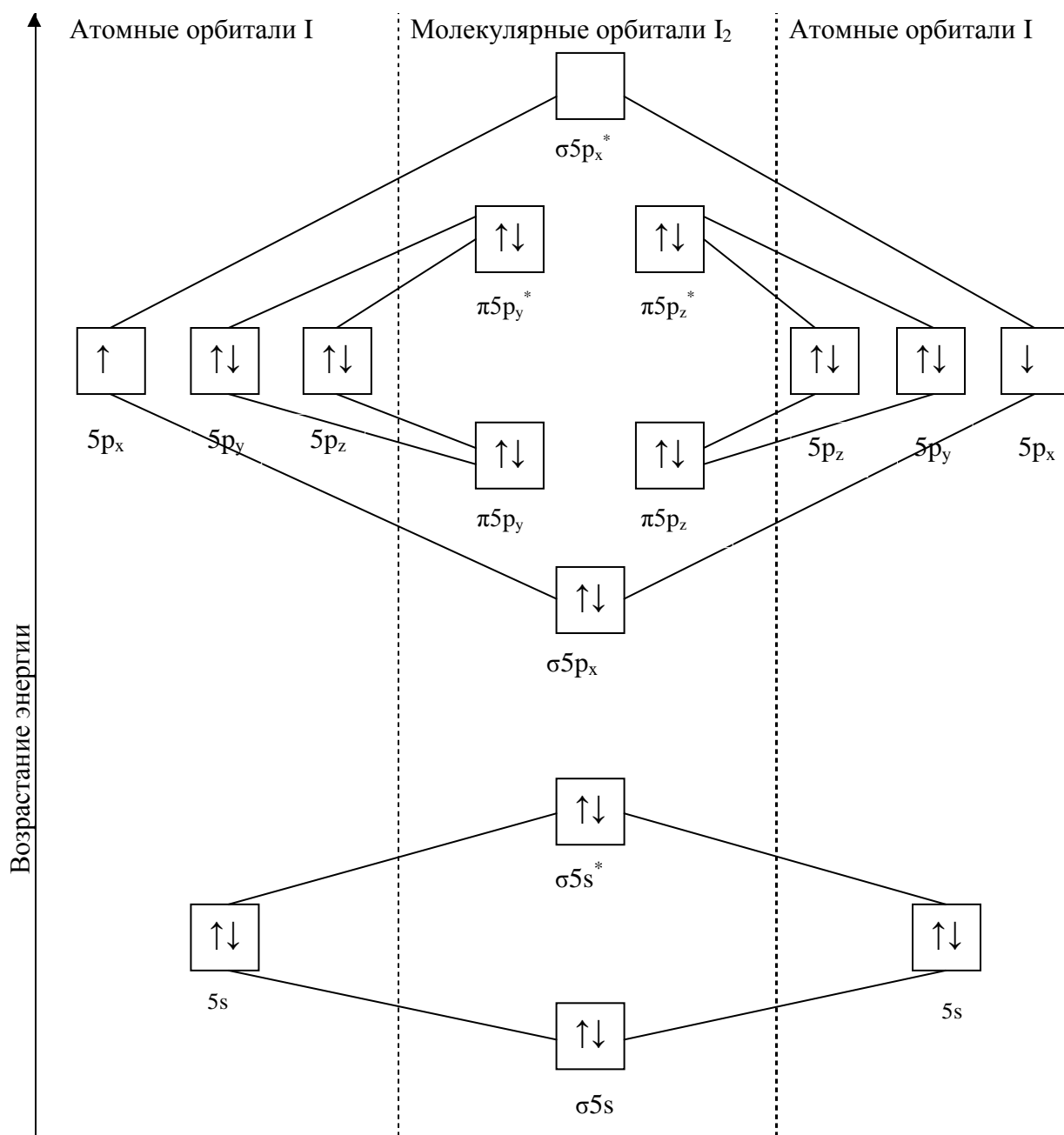


Задача 94

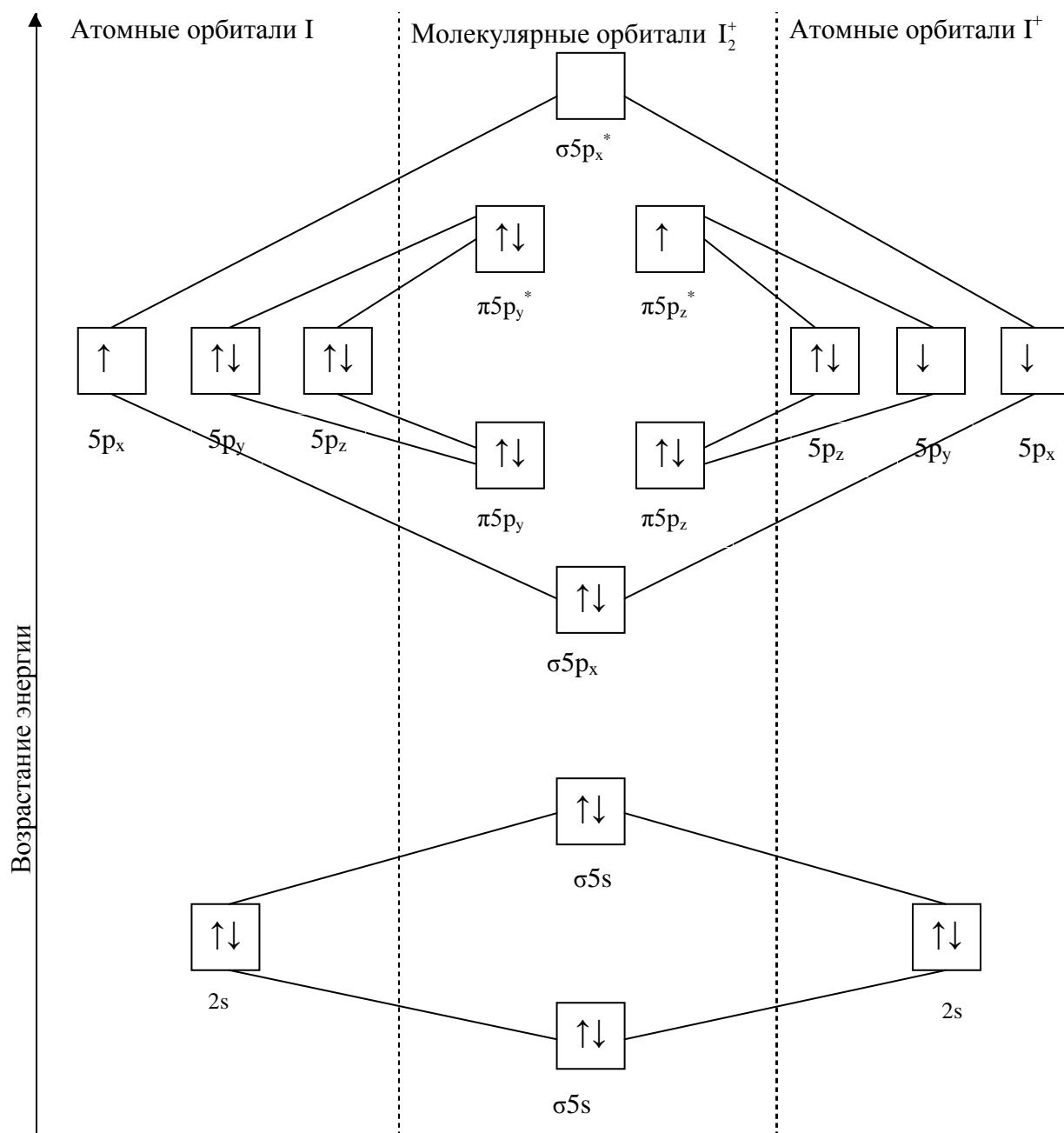
Энергетическая диаграмма молекулы I₂



Порядок связи в молекуле равен полуразности электронов на связывающих и разрыхляющих орбиталях:

$$n = \frac{N - N^*}{2} = \frac{8 - 6}{2} = 1$$

Энергетическая диаграмма молекулярного иона I_2^+



Порядок связи:

$$n = \frac{N - N^*}{2} = \frac{8 - 5}{2} = 1,5$$

Чем больше порядок связи, тем больше энергия связи. То есть в молекулярном ионе I_2^+ энергия связи больше, чем в молекуле I_2