Атом водорода переходит из возбужденного состояния в основное. При этом испускается фотон, который уносит энергию. Установите соответствие между уносимой фотоном энергией и номером энергетического уровня, с которого осуществляется переход электрона. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ЭНЕРГИЯ, УНОСИМАЯ ФОТОНОМ

А) 13,06 эВ
Б) 12,09 эВ

НОМЕР N УРОВНЯ, С КОТОРОГО ОСУЩЕСТВЛЯЕТСЯ ПЕРЕХОД ЭЛЕКТРОНА

1) $n = 2$
2) $n = 3$
3) $n = 4$
4) $n = 5$

А	Б