

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 ЭЛЕКТРОНА1) $n = 2$ 2) $n = 3$ 3) $n = 4$ 4) $n = 5$

А	Б