

1. 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

2. 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) 12,75 эВ
- Б) 10,20 эВ

НОМЕР N УРОВНЯ, С КОТОРОГО
ОСУЩЕСТВЛЯЕТСЯ ПЕРЕХОД ЭЛЕКТРОНА

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

А	Б