

На рисунке изображена упрощенная диаграмма нижних энергетических уровней атома водорода ($E_0 = 13,6$ эВ). Стрелками отмечены некоторые возможные переходы атома между этими уровнями.

Установите соответствие между показанными на рисунке процессами поглощения фотона наибольшей частоты и излучения фотона наименьшей длины волны и энергией соответствующего фотона. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ПРОЦЕСС

- А) поглощение фотона наименьшей длины волны
- Б) излучение фотона наибольшей частоты

ЭНЕРГИЯ ФОТОНА

- 1) $0,84E_0$
- 2) $0,21E_0$
- 3) $0,48E_0$
- 4) $0,96E_0$

А	Б

