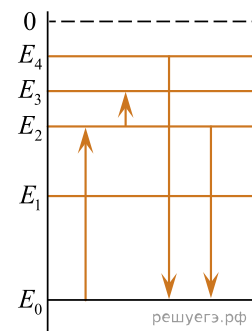


На рисунке изображена упрощенная диаграмма нижних энергетических уровней атома. Стрелками отмечены некоторые возможные переходы атома между этими уровнями.

Установите соответствие между процессами излучения кванта света наибольшей длины волны и поглощения кванта света наименьшей частоты 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) излучение кванта света наибольшей длины волны
Б) поглощение кванта света наименьшей частоты

ЭНЕРГИЯ ФОТОНА

- 1) $E_2 - E_1$
2) $E_4 - E_2$
3) $E_3 - E_2$
4) $E_2 - E_0$

А	Б