

На рисунке указаны три низших значения энергии атома натрия. Атомы находятся в состоянии $E^{(1)}$. При освещении атомарных паров натрия светом с энергией фотонов $5,1 \cdot 10^{-19}$ Дж

- 1) произойдет переход атомов в состояние $E^{(2)}$
- 2) произойдет переход атомов в состояние $E^{(3)}$
- 3) произойдет ионизация атомов
- 4) атомы не будут поглощать свет

