

## Контрольная работа №9. Физика атома ВАРИАНТ 1

### Задача 1.

Сколько различных квантов света  $N$  может испустить возбужденный атом водорода, если он находится на третьем энергетическом уровне? Ответ поясните, нарисуйте соответствующую энергетическую диаграмму.

*3 балла*

### Задача 2.

Определите, исходя из представленной энергетической диаграммы (см. рис. 198), какой из переходов соответствует:

- а) излучению фотона максимальной энергии;
- б) поглощению фотона максимальной энергии.

Определите энергии этих фотонов.

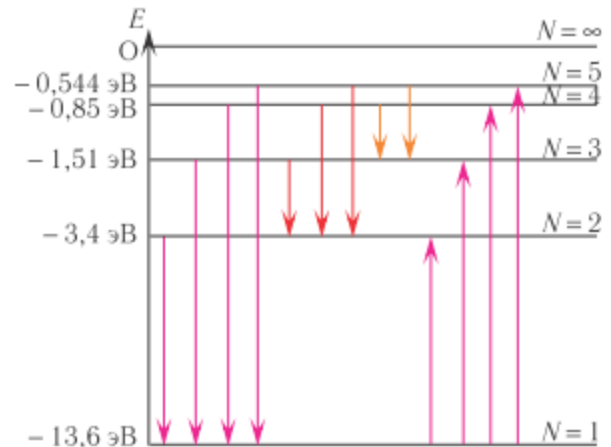


Рис. 198. Энергетическая диаграмма

*3 балла*

### Задача 3.

Определите минимальную энергию, которую необходимо сообщить электрону, находящемуся в основном состоянии в атоме водорода, чтобы его спектр излучения содержал только три спектральные линии. Воспользуйтесь энергетической диаграммой на рис. 198.

*4 балла*

=====

## Контрольная работа №9. Физика атома ВАРИАНТ 2

### Задача 1.

Атом водорода перешел с третьего энергетического уровня ( $n = 3$ ) на первый ( $k = 1$ ). Как при этом изменилась энергия атома? Воспользуйтесь энергетической диаграммой на рис. 198 (вариант 1).

*3 балла*

### Задача 2.

Определите изменение энергии электрона в атоме водорода, если атом излучает фотон, длина волны которого  $\lambda = 486$  нм.

*3 балла*

### Задача 3.

Определите длину волны излучения, которое может вызвать ионизацию атома лития ( $E_{\text{и}} = 5$  эВ).

*4 балла*