

Дата _____ Фамилия Имя _____

Оценка

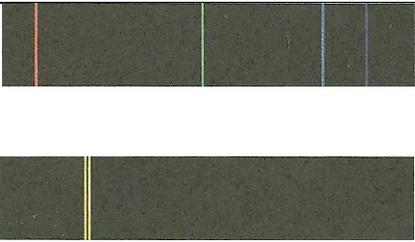
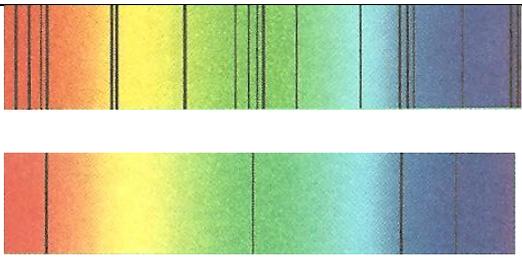
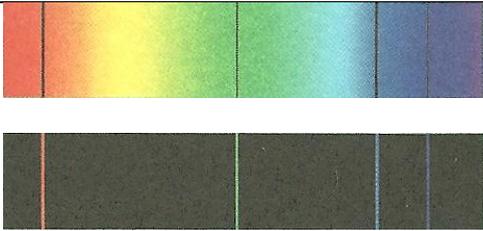
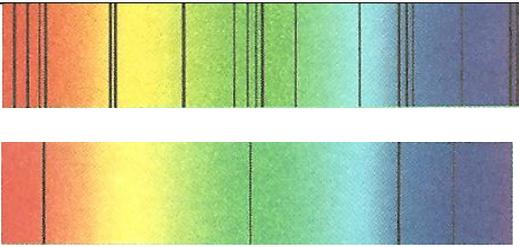
Баллов

Тест по физике для 11 класса

Тема: Атомные спектры (к §21)

/16

www.schooltests.ru	№1	Какие тела изучают свет с непрерывным спектром?
	a	а. Сильно нагретые твёрдые тела
	b	б. Сильно нагретые жидкости
	c	в. Сильно нагретые газы
	d	г. Таких тел нет
Еремеев В. Г.	№2	Линейчатый спектр – это ...
	a	а. Совокупность тёмных линий на ярком фоне
	b	б. Совокупность ярких цветных линий на тёмном фоне
	c	в. Совокупность тёмных и ярких линий на произвольном фоне
	d	г. Совокупность тёмных и ярких линий без фона
	№3	Изолированные атомы испускают свет ...
	a	а. С любыми длинами волн
	b	б. Не испускают свет
	c	в. Весь видимый спектр
	d	г. Только с определёнными длинами волн
	№4	В спектре излучения линии ...
	a	а. Яркие на тёмном фоне
	b	б. Тёмные на цветном фоне
	c	в. И яркие и тёмные
	d	г. Не яркие и не темные
	№5	В спектре поглощения линии ...
	a	а. Яркие на тёмном фоне
	b	б. Тёмные на цветном фоне
	c	в. И яркие и тёмные
	d	г. Не яркие и не темные
	№6	Что можно сказать о линиях излучения и линиях поглощения всех элементов?
	a	а. Они частично соответствуют друг другу
	b	б. Они абсолютно не соответствуют друг другу
	c	в. Они точно соответствуют друг другу
	d	г. Точного ответа на этот вопрос у современной науки нет
	№7	Энергия ионизации – это ...
	a	а. Энергия, которую необходимо сообщить атому, чтобы оторвать электрон от его ядра
	b	б. Энергия, которую необходимо сообщить атому, чтобы остановить электрон
	c	в. Энергия, которую необходимо сообщить атому, чтобы электрон перескочил на другую орбиту
	d	г. Энергия, которую необходимо сообщить атому, чтобы электрон увеличил скорость вращения
	№8	Согласно принципу Паули на каждом уровне в атоме может находиться не более ...
	a	а. 2-х электронов
	b	б. 3-х электронов
	c	в. 4-х электронов
	d	г. 8-х электронов
www.schooltests.ru	№9	В каких единицах обычно задают энергию электрона?
	a	а. Дж (Джоуль)
	b	б. эВ (электрон-вольт)
	c	в. мДж (мили Джоуль)
	d	г. мкДж (микро Джоуль)
Еремеев В. Г.	№10	Принцип Паули позволил понять природу ...
	a	а. Взаимодействия электронов с ядром
	b	б. Причину вращения электронов вокруг ядра
	c	в. Причину вечного движения
	d	г. Периодической системы химических элементов

№11	Какие спектры представлены на рисунках?		
a	a. Оба спектры поглощения		
b	b. Оба спектры излучения		
c	c. 1-спектр излучения, 2-спектр поглощения		
d	d. 1-спектр поглощения, 2-спектр излучения		
№12	Какие спектры представлены на рисунках?		
a	a. Оба спектры поглощения		
b	b. Оба спектры излучения		
c	c. 1-спектр излучения, 2-спектр поглощения		
d	d. 1-спектр поглощения, 2-спектр излучения		
№13	Два спектра, представленные на рисунке, являются ...		
a	a. Спектром излучения и спектром поглощения атомов одного и того же вещества b. Спектром излучения и спектром поглощения атомов разных веществ c. Оба – спектры излучения одного и того же вещества d. Оба – спектры поглощения одного и того же вещества		
b			
c			
d			
№14	На каком из рисунков представлен спектр поглощения солнечного света?		
a	a. На рис.1		
b	b. На рис.2		
c	c. На обоих		
d	d. Ни на одном из них		
№15	Кто открыл природу темных линий в спектрах поглощения		
a	a. Паули		
b	b. Бор		
c	c. Гейгер		
d	d. Кирхгоф		
№16	Спектр поглощения – это ...		
a	a. Совокупность ярких цветных линий на тёмном фоне		
b	b. Совокупность тёмных линий на ярком фоне		
c	c. Совокупность тёмных и ярких линий на произвольном фоне		
d	d. Совокупность тёмных и ярких линий без фона		