

www.schoolfests.ru	№1	Чем отличаются молекулы одного и того же вещества, находящегося в разных агрегатных состояниях?
	a	а. Массой
	b	б. Размером
	c	в. Цветом
	d	г. Ничем
Еремеев В.Г.	№2	В паровых турбинах используют водяной пар. Какой агрегатный переход при этом используют?
	a	а. Из твёрдого состояние в жидкое
	b	б. Из жидкого состояния в твёрдое
	c	в. Из жидкого состояния в газообразное
	d	г. Среди ответов нет верного
	№3	Чем молекулы воды отличаются от молекул льда?
	a	а. Массой
	b	б. Размером
	c	в. Ничем
	d	г. Цветом
	№4	Какой переход из одного агрегатного состояния в другой используют в металлургии?
	a	а. Из твёрдого состояние в жидкое
	b	б. Из газообразного состояния в жидкое
	c	в. Из жидкого состояния в газообразное
	d	г. Среди ответов нет верного
	№5	Чем определяется то или иное агрегатное состояние вещества?
	a	а. Расположением молекул
	b	б. Характером движения молекул
	c	в. Характером взаимодействия молекул
	d	г. Среди ответов нет верного
	№6	Какие агрегатные состояния вещества существуют?
	a	а. Твёрдое
	b	б. Жидкое
	c	в. Газообразное
	d	г. Среди ответов нет верного
	№7	Чем молекулы водяного пара отличаются от молекул льда?
	a	а. Массой
	b	б. Размером
	c	в. Цветом
	d	г. Ничем
	№8	Что происходит с молекулами газа, если ему не мешают стенки сосуда?
	a	а. Молекулы сильно притягиваются друг к другу
	b	б. Молекулы находятся в непосредственной близости друг от друга
	c	в. Молекулы разлетаются
	d	г. Среди ответов нет верного
	№9	Чем молекулы водяного пара отличаются от молекул воды?
	a	а. Массой
	b	б. Размером
	c	в. Цветом
	d	г. Ничем
www.schoolfests.ru	№10	Какое количество агрегатных состояний существует у каждого вещества?
	a	а. Одно
	b	б. Два
	c	в. Три
	d	г. У каждого вещества своё количество
Еремеев В.Г.		