

К/РАБОТА «ИЗМЕНЕНИЕ АГРЕГАТНЫХ СОСТОЯНИЙ ВЕЩЕСТВА». ВАРИАНТ 4.

«3» - №1, №2, №3 «4» - №4, №5, №6, №7 «5» - №6, №7, №8, №9

I	<p>1. Сколько энергии нужно затратить, чтобы обратить в пар эфир массой 10 г, взятый при температуре кипения?</p> <p>2. Во время кристаллизации воды при температуре θ °С выделяется 34 кДж теплоты. Определите массу образовавшегося льда.</p> <p>3. Какое количество теплоты выделится при полном сгорании торфа массой $\theta,5$ т?</p>
II	<p>4. Сколько энергии необходимо затратить, чтобы обратить в пар спирт массой 500 г, взятый при температуре 18 °С?</p> <p>5. Смешали бензин массой 1,5 кг и спирт массой $\theta,5$ кг. Какое количество теплоты выделится при полном сгорании этого топлива?</p> <p>6. Какое количество теплоты выделится при конденсации паров эфира массой 20 г, взятого при температуре 35 °С, и его дальнейшем охлаждении до температуры 10 °С? Построить график тепловых процессов</p> <p>7. Плотность водяного пара при 250С равна 18,8 г/см³. Какова относительная влажность воздуха, если плотность насыщенного пара при этой температуре 23 г/см³? Выпадет ли роса при понижении температуры до 150С, если плотность насыщенного пара при этой температуре 12,8 г/см³?</p>
III	<p>8. В сосуд с водой, имеющей температуру θ °С, впустили пар массой 1 кг при температуре 100 °С. Сколько воды было в сосуде, если через некоторое время температура в нем установилась 20 °С?</p> <p>9. Сколько необходимо сжечь спирта, чтобы получить столько же энергии, сколько ее выделяется при полном сгорании керосина объемом 2 л?</p>