

Карточка № 7

№ 39.13

Какое количество теплоты необходимо для обращения в пар спирта массой 2г, взятого при температуре кипения?

№ 39.15

Сколько сконденсировалось водяного пара, имеющего температуру 100°C , если при этом выделилось 5,75 МДж энергии?

№ 39.37

В чайник налили 2л воды при температуре 20°C и поставили на огонь. После закипания воды ее объем оказался 1,9л. Какое количество теплоты получила вода?

№ 39.38

Какое количество теплоты выделиться при конденсации 200г водяного пара, имеющего температуру 100°C , и охлаждении образовавшейся воды до температуры 40°C ?

№ 39.39

Сколько керосина нужно сжечь чтобы выпарить 1л воды, имеющей температуру 20°C ?

№ 39.40

Сколько воды, взятой при температуре 0°C , можно превратить в пар за счет тепла, выделившегося при сгорании 50 г спирта?

№ 39.56

Сколько необходимо сжечь спирта, чтобы 2 кг льда, взятого при -5°C , расплавить, полученную воду нагреть до кипения и 1 кг воды превратить в пар? КПД спиртовки 40%.

№ 39.57

В калориметре находится вода массой 1 кг при температуре 20°C . Сколько пара, имеющего температуру 100°C , нужно впустить в калориметр, чтобы температура в нем поднялась до 40°C ?