**8 класс**

**Решение задач на расчёт количества теплоты при нагревании и кипении, конденсации и охлаждении , плавлении и отвердевании, сгорании топлива**

**I Вариант**

**Т8/8(1-5)**

***Критерии оценивания: «5»-5; «4»-4; «3»-3; «2»-2,1,0.***

1. На испарение аммиака, взятого при температуре кипения, израсходовано 3,5•105 Дж теплоты. Определите массу испарившегося аммиака.
2. Определите количество теплоты, необходимое для обращения в пар 1 л воды, взятой при 0 °С.
3. Сколько выделится теплоты при конденсации 300 г эфира, находящегося при температуре 35 °С, и дальнейшем его охлаждении до 15 °С?
4. Какое количество теплоты необходимо сообщить 1 л спирта при 8 °С, чтобы нагреть его до кипения и испарить?
5. 2 кг снега, взятого при 0 °С, превратили в пар. Какое количество теплоты потребовалось для этого?

**II Вариант**

**Т8/8(6-10)**

***Критерии оценивания: «5»-5; «4»-4; «3»-3; «2»-2,1,0.***

1. Какое количество теплоты необходимо, чтобы превратить в пар 200 г эфира, взятого при температуре 35 °С?
2. Какое количество теплоты потребуется, чтобы 0,5 кг спирта, взятого при 28 °С, довести до кипения и испарить?
3. Сколько расплавится льда, взятого при 0 °С, если ему сообщить такое же количество теплоты, которое выделится при конденсации 4 кг водяного пара, взятого при 100 °С и нормальном давлении?
4. Сколько теплоты необходимо затратить, чтобы 10 кг спирта при 28 °С нагреть до кипения и 1 кг его обратить в пар?
5. Сколько воды, взятой при температуре кипения, можно обратить в пар, если затратить на это всю теплоту, выделившуюся при сгорании 40 г керосина?