***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 1***

***1. Переход из газообразного состояния в жидкое называют...***

**А.** Плавлением.

**Б.** Испарением.

**В.** Диффузией.  
**Г.** Конденсацией.

**Д.** Отвердеванием.

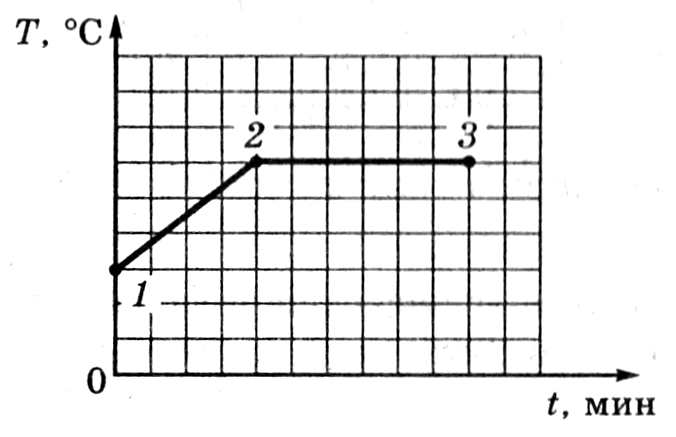
***2. Внутренняя энергия испаряющейся жидкости...***

**А.** Уменьшается. **Б.** Увеличивается. **В.** Не изменяется.

***3. Во время кипения температура жидкости...***

**А.** Уменьшается. **Б.** Увеличивается. **В.** Не изменяется.

***4. На рисунке изображен график изменения температуры тела с течением времени. Какой отрезок графика характеризует процесс парообразования?***

****

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют газообразному состоянию вещества?***

**А.** 1, 2, 3. **Б.** 1. **В.** 2. **Г.** 3. **Д.** 1,2. **Е.** 1, 3. **Ж.** 2, 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 2***

***1. Переход из жидкого состояния в газообразное называют...***

**А.** Испарением.

**Б.** Отвердеванием.

**В.** Конденсацией.  
**Г.** Диффузией.

**Д.** Плавлением.

***2. При кипении жидкости подводимая энергия идет на...***

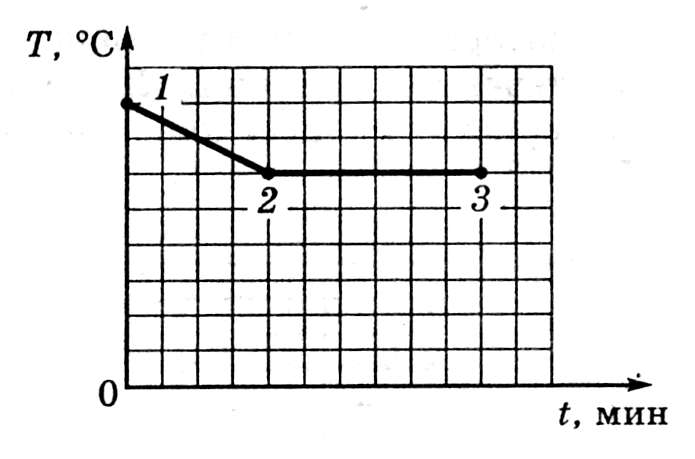
**А.** Увеличение энергии молекул образовавшегося пара.  
**Б.** Увеличение скорости движения молекул.

**В.** Преодоление сил сцепления между молекулами внутри самой жидкости.

***3. Чем ниже температура жидкости, тем испарение  
происходит...***

**А.** Быстрее. **Б.** Медленнее.

***4. На рисунке изображен график изменения температуры тела с течением времени. Какой отрезок графика характеризует процесс охлаждения пара?***

****

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют жидкому состоянию вещества?***

**А.** 1. **Б.** 2. **В.** 3. **Г.** 1,2, 3. **Д.** 1,2. **Е.** 1, 3. **Ж.** 2, 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 3***

***1. Кипением называют явление, при котором происходит...***

**А.** Переход молекул из жидкости в пар.

**Б.** Испарение жидкости только с поверхности.

**В.** Испарение не только с поверхности, но и изнутри жидкости.

**Г.** Переход молекул из пара в жидкость.

***2. Внутренняя энергия пара при температуре кипения...***

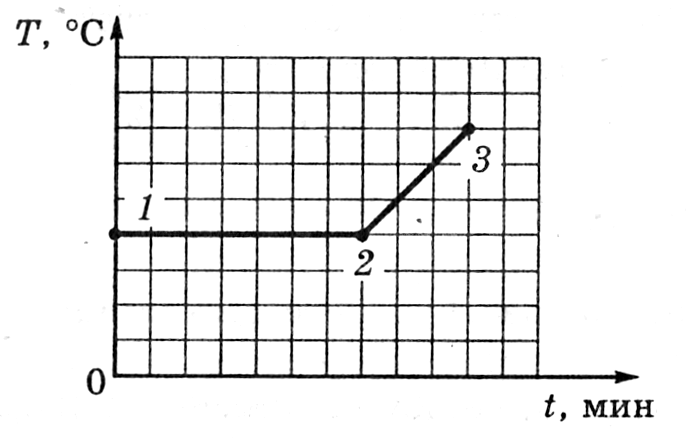
**А.** Равна внутренней энергии жидкости при той же температуре.

**Б.** Больше внутренней энергии жидкости при той же температуре.

**В.** Меньше внутренней энергии жидкости при той же температуре.

***3. Чем больше свободная поверхность жидкости, тем  
испарение происходит...***

**А.** Быстрее. **Б.** Медленнее.



***4. Какой отрезок графика характеризует процесс нагревания пара?***

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют жидкому состоянию вещества?***

**А.** 1,2, 3. **Б.** 1,2. **В.** 1,3. **Г.** 2,3. **Д.** 1. **Е.** 2. **Ж.** 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 4***

***1. Переход из жидкого состояния в газообразное называют...***

**А.** Плавлением.

**Б.** Отвердеванием.

**В.** Конденсацией.  
**Г.** Диффузией.

**Д.** Испарением.

***2. Конденсация пара сопровождается...***

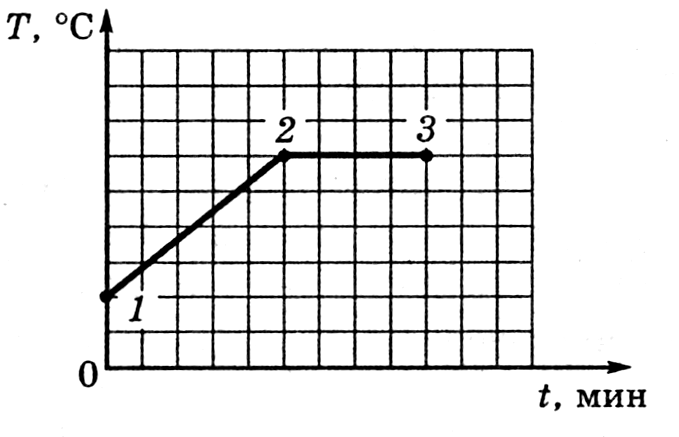
**А.** Выделением энергии. **Б.** Поглощением энергии.

***3. Испарение происходит...***

**А.** При определенной температуре для каждой жидкости.  
**Б.** При температуре кипения.

**В.** При любой температуре.

***4. На рисунке изображен график изменения температуры тела с течением времени. Какой отрезок графика характеризует нагревание жидкости?***

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют газообразному состоянию вещества.***

**А.** 1, 2, 3. **Б.** 1. **В.** 2. **Г.** 3. **Д.** 1, 2. **Е.** 2, 3. **Ж.** 1, 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 5***

***1. Переход из газообразного состояния в жидкое называют...***

**А.** Плавлением.

**Б.** Конденсацией.

**В.** Диффузией.  
**Г.** Испарением.

**Д.** Отвердеванием.

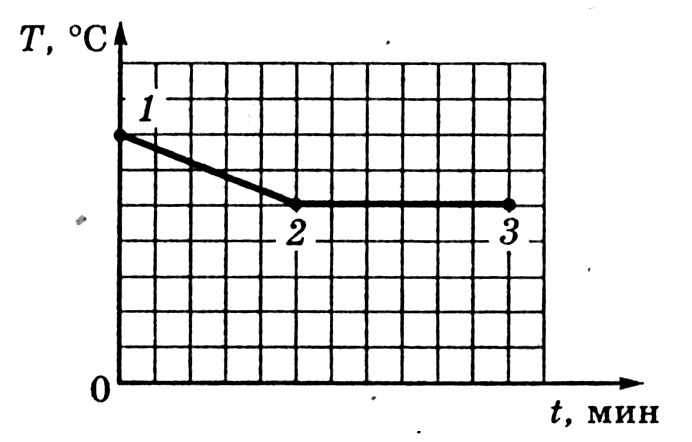
***2. При испарении жидкости, когда нет притока энергии от других тел, температура жидкости...***

**А.** Не изменяется. **Б.** Увеличивается. **В.** Уменьшается.

***3. Чем выше температура жидкости, тем испарение  
происходит...***

**А.** Быстрее. **Б.** Медленнее.

***4. На рисунке изображен график изменения температуры тела с течением времени. Какой отрезок графика характеризует процесс конденсации?***

****

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют жидкому состоянию вещества?***

**А.** 1. **Б.** 1,2. **В.** 2. **Г.** 1.3. **Д.** 3. **Е.** 2, 3. **Ж.** 1, 2, 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

***Вариант 6***

***1. Кипением называют явление, при котором происходит...***

**А.** Переход молекул из пара в жидкость.

**Б.** Переход молекул из жидкости в пар.

**В.** Испарение жидкости только с поверхности.

**Г.** Испарение не только с поверхности, но и изнутри жидкости.

***2. Внутренняя энергия жидкости при температуре  
кипения...***

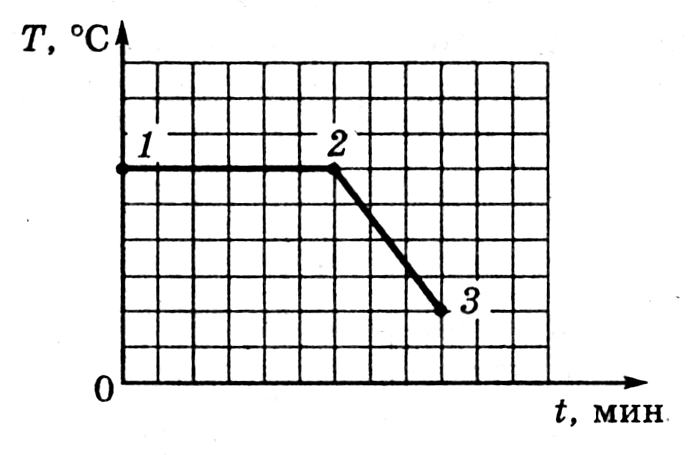
**А.** Меньше внутренней энергии пара при той же температуре.

**Б.** Равна внутренней энергии пара при той же температуре.

**В.** Больше внутренней энергии пара при той же температуре.

***3. Чем больше свободная поверхность жидкости, тем  
испарение происходит...***

**А.** Быстрее. **Б.** Медленнее.

******

***4. Какой отрезок графика характеризует процесс охлаждения жидкости?***

**А.** 1-2.

**Б.** 2-3.

***5. Какие точки этого графика соответствуют газообразному состоянию вещества?***

**А.** 1, 2, 3. **Б.** 1, 2. **В.** 1. **Г.** 1, 3. **Д.** 2. **Е.** 2, 3. **Ж.** 3.

***Испарение и конденсация. Кипение***

