

Жылулық құбылыстар

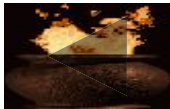


Жылу берілу

Жылу берілу



Денемен жұмыс істемей немесе дене өзі жұмыс істемей тұрғандағы ішкі энергияның өзгеру процесі.

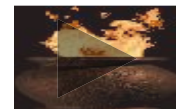


Ішкі энергияның өзгеру әдістері

Берілген мысалдардағы ішкі энергияның өзгерісін атандар



Өзгерістің қанша түрі бар?



Жылу мөлшері



Жылу берілу кезінде ішкі энергияның өзгеруінің өлшемі

Белгіленуі: Q Өлшем бірлігі: 1 Дж

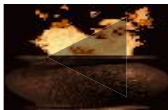
Дененің қыздырғанда қажетті немесе ол суығанда бөлінетін жылу мөлшері заттың тегіне, массасына және оның температурасының өзгеруіне тәуелді.

$$Q = cm(t_2 - t_1)$$

Заттың меншікті жылусыйымдылығы массасы 1 кг заттың температурасын 1 °C өзгерту үшін қажет жылу мөлшерін көрсетеді.

Белгіленуі: C .

Өлшем бірлігі: 1 Дж / кг °C



Жылуөткізгіштік...

Энергияның дененің көбірек қыздырылған бөлігінен дененің басқа азырақ қыздырылған бөлігіне тікелей немесе аралық денелер арқылы берілу құбылысы

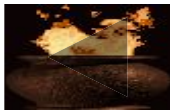
Ерекшеліктері:

1. Жылуөткізгіштік кезінде дененің өзі көбірек бөлігінен азырақ қыздырылған бөлігіне өтпейді. Жылу қалай беріледі?
2. Салмақсыздық кезінде жылу беріле ме?
3. Түрлі заттардың жылу өткізгіштігі түрліше болады. Неліктен?

Жылуөткізуші заттар:

нашар
Сұйықтар, газдар, ауа, жер...

жақсы
Металдар, олардың қоспалары, қатты заттар ...



Қоршаған ортадағы жылуөткізгіштік

Неліктен аязда металл ағаштан салқындау, ал қыздырғанда ыссылау болып келеді?

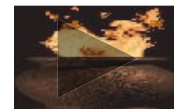
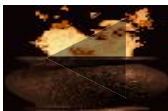
Ыстық су
құйылған
стакандағы ағаш
қасық металл
қасыққа
қарағанда жылдам
қызады. Неге?

Қай шәйнекте су
тез қайнайды:
жаңа әлде ескі,
қабырғасында
қағы бар?
(Шәйнектер
бірдей)

Қыста аяғымыз қай етікте
тез тонады:
тар болғанда ма әлде кен
болғанда ма?
Түсіндір.



Неге Орта азия
тұрғындары ыстық
күні мақтадан
жасалған киімдер
киеді?



Отынның энергиясы

Отын жанғанда (көмір, мұнай, газ) көміртектің бір атомы, оттектің екі атомымен қосылады. Нәтижеде өте мол энергия бөлінеді.

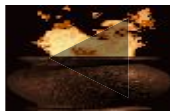
$$Q = q * m$$

Меншікті жану жылуы

массасы 1 кг отын толық жанғанда бөлінетін жылу мөлшерін көрсетеді.

Белгіленуі: q

Өлшем бірлігі: 1 Дж / кг.

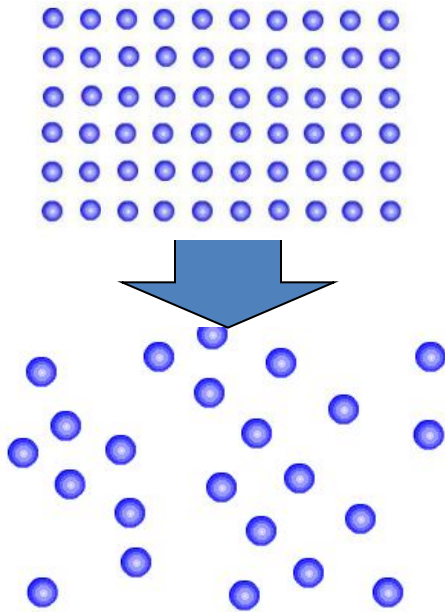


Балқу

заттың қатты күйден сұйық күйге өтуі.

1. Балқу кезінде дененің ішкі энергиясы қалай өзгереді?

Дене энергияны қабылдайды.



2. Молекулалар энергиясы және олардың орналасуы қалай өзгереді?

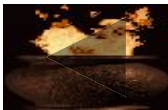
3. Дене қай уақытта балқи бастайды?

4. Балқу кезінде дененің температурасы өзгере ме?

Молекулалар жылдамдығы артады.

Дененің ішкі энергиясы артады. Дене балқу температурасына дейін қызғанда оның кристалдық торы бұзыла бастайды.

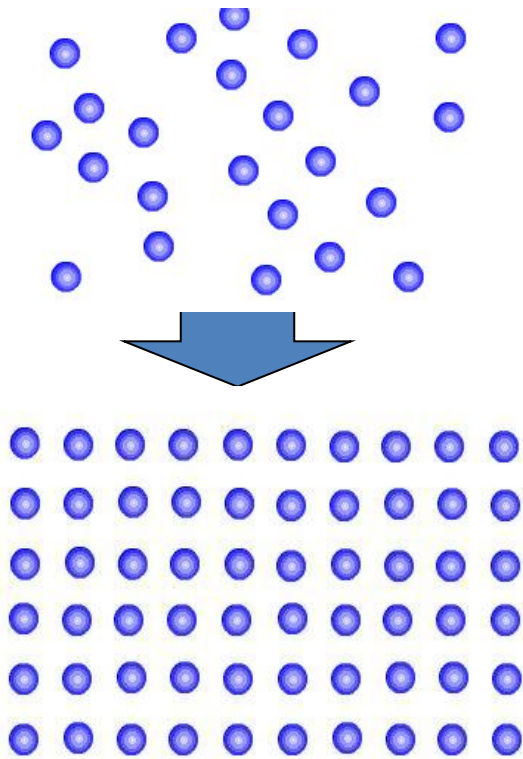
Қыздыру энергиясы тордың бұзылуына жұмсалады.



Қатаю

...заттың сұйық сұйық күйден қатты күйге өту процесі

Сұйық эергияны береді



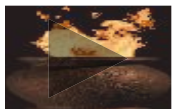
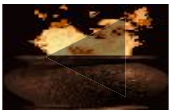
1. Дененің ішкі энергиясы қалай өзгереді?

2. Молекулалар энергиясы және олардың орналасуы қалай өзгереді?

3. Дене қай уақытта қатая бастайды?

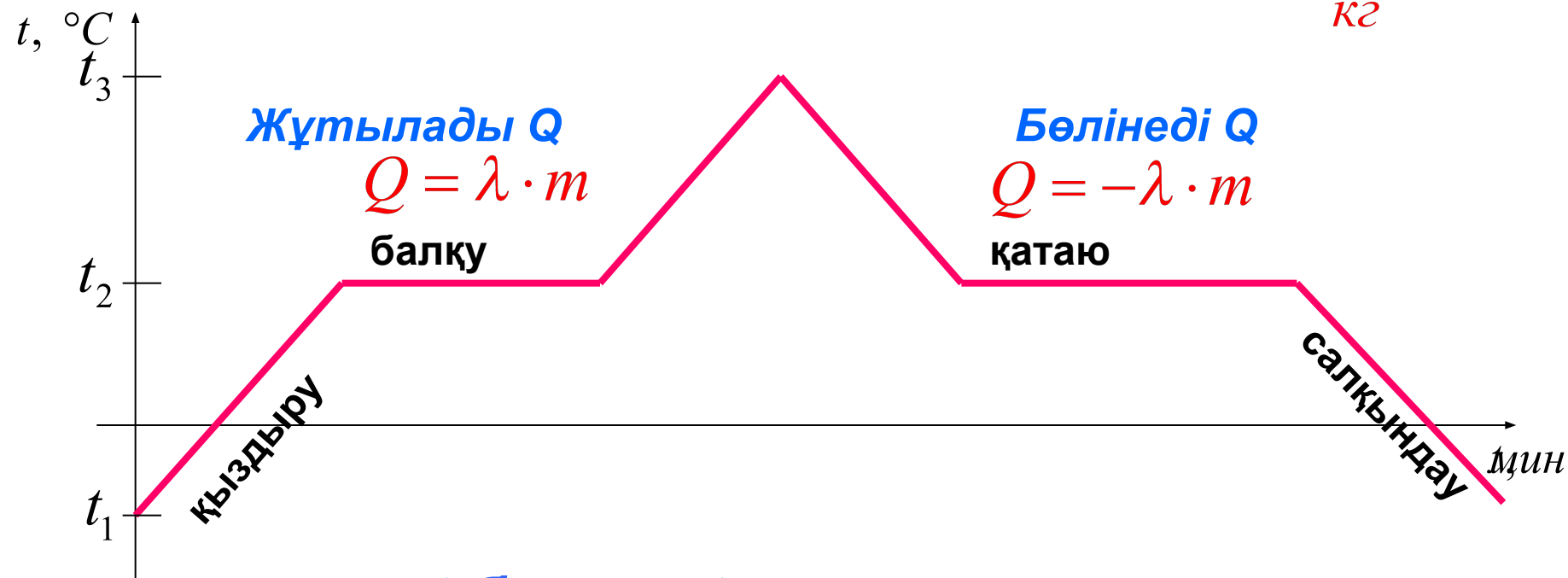
4. Қатаю кезінде дененің температурасы өзгере ме?

5. Қатаю кезінде дененің температурасы қалай өзгереді?

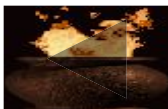


Меншікті булану жылуы- қайнау температурасында алынған 1 кг сұйықта толығымен буға айналдыруға қажет жылу мөлшері.

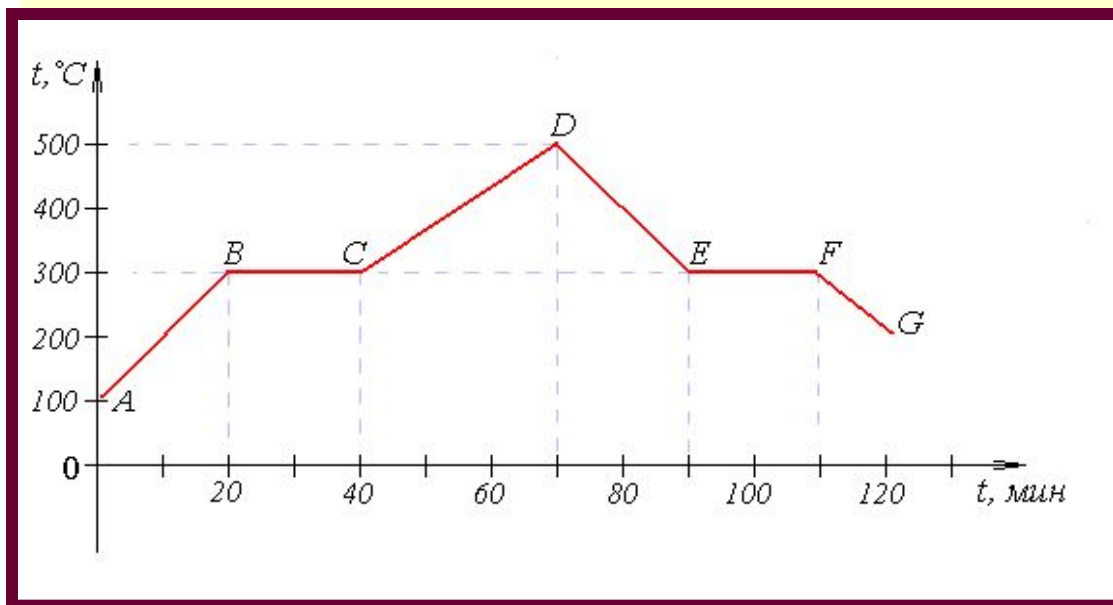
Белгіленуі: λ Өлшем бірлігі: $\frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$



t балқу = t қатаю



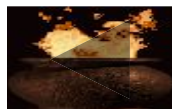
“Графикті оқимыз”



1. Қай уақытта дененің балқуы басталады?
2. Қай уақытта дене қатады?
3. Дененің балқу температурасы қаншаға тең ,қатаюы ше?
4. Қанша уақытқа созылды: а) қатты дененің қыздырылуы;

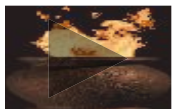
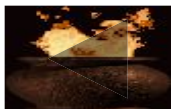
б) дененің балқуы;

с) сұйықтың қатаюы?



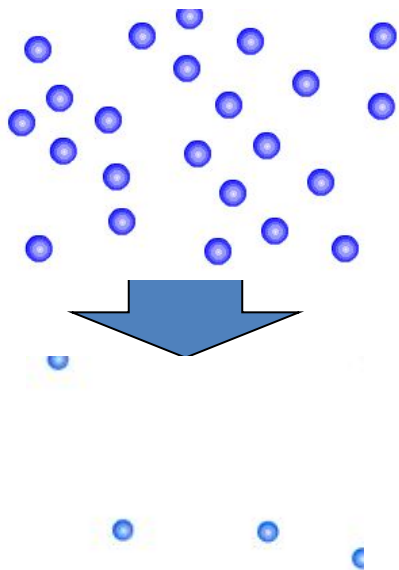
Есте сақта

1. Қайнау –бұл сұйықтың тек үстінгі бетінде емес,сонымен қатар оның ішінде де бу көпіршіктерінің пайда болуымен жүретін қарқынды кебуі .
- 2.Қайнау-бұл әрбір сұйықтың белгілі бір өзіндік тұрақты температурада буға айналу процесі.
3. Қайнау процесінде жылу жұтылады.
4. Атмосфералық қысымның өзгеруімен қайнау температурасы да өзгереді:қысым артқанда ,қайнау температурасы да артады.



Булану

...заттың сұйық күйден газ күйіне өту процесі

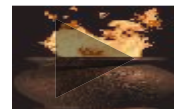
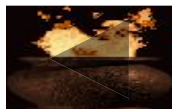


1. Дененің ішкі энергиясы қалай өзгереді?
2. Молекулалар энергиясы және олардың орналасуы қалай өзгереді?
3. Булану кезінде дененің молекулалары қалай өзгереді?
4. Булану кезінде дененің температурасы өзгере ме?

Кебу - сұйықтың бетінен бөлшектер(молекулалар, атомдар) ұшып шығатын процесс.

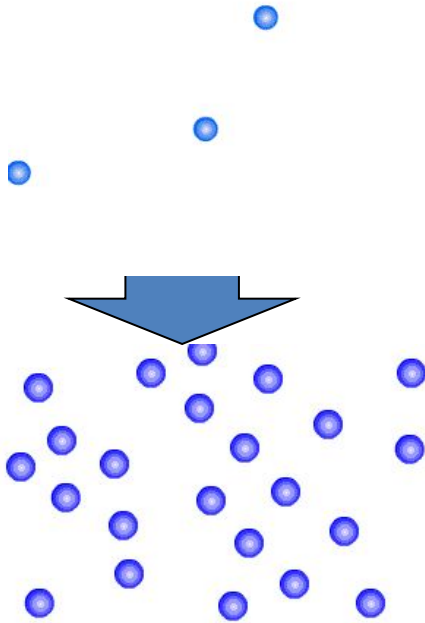
Сұйықтың кебу жылдамдығы:

1)заттын тегіне; 2)бетінің ауданына; 3)сұйық темепературасына;
4)сұйық бетінен будың жойылу жылдамдығына тәуелді



Конденсация

...заттын газ күйінен сұйық күйге өту процесі



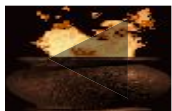
1. Конденсация кезінде дененің ішкі энергиясы қалай өзгереді?

2. Молекулалар энергиясы және олардың орналасуы қалай өзгереді?

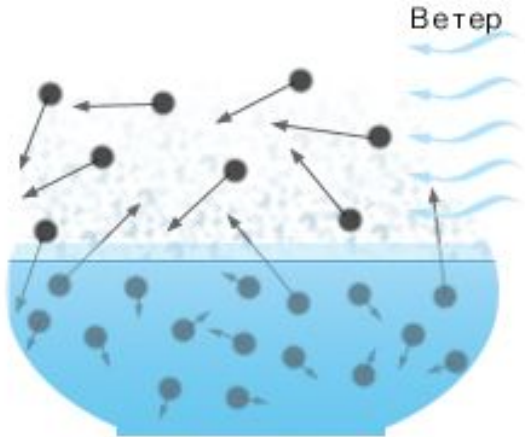
3. Конденсация кезінде дененің молекулалары өзгере ме?

*Булану үшін қажет және конденсациялану кезінде бөлінетін жылу мөлшерін анықтайтын формула : $Q=L*t$,
L – меншікті булану жылуы.*

Егер булану процесі жүрсе, онда сұйыққа белгілі мөлшерде жылу мөлшерін беру керек.



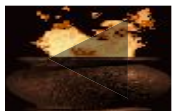
Түсіндір.



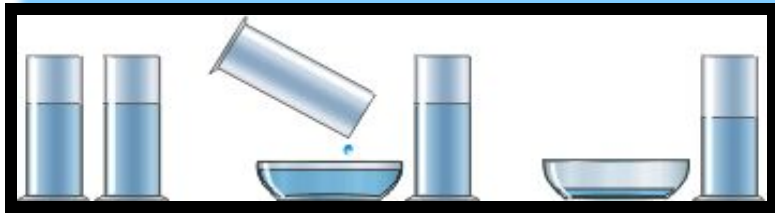
1.Егер сұйыққа жел үрсе,
булану процесі қалай жүреді?



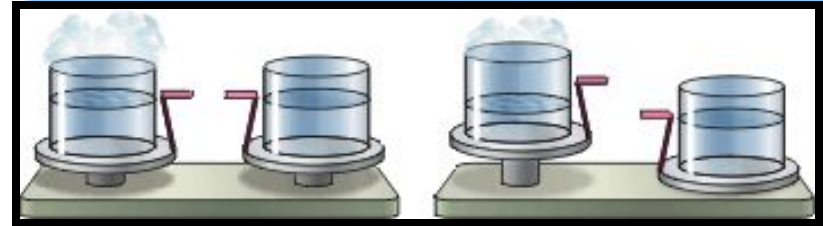
2.Неліктен тәрелкедегі су табақтағы судан жылдамырақ буланады?



Түсіндір.



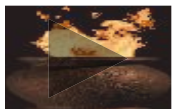
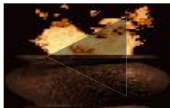
1. Неліктен тастабақтағы су жылдам буланып кетті ?



2. Неліктен таразылардың тепе-теңдігі бұзылады?

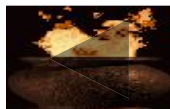


3. Неліктен бірнеше күннен кейін әр түрлі сұйықтың деңгейі түрліше болып келеді?



Есте сақта ...

- 1. Заттың қатаю кезінде кристал торы пайда болып, бөлшектің потенциялы кемиді.**
- 2. Булану-заттың сұйық күйден газ күйіне өтуі..**
- 3. Булану жылдамдығы әр түрлі заттарда бірдей емес.**
- 4. Конденсация –бұл бу молекуларының сұйыққа өту процесі.**
- 5. Конденсация пара связана с понижением температуры окружающего воздуха.**



Формулаларды еске түсірейік.

Формула:

Процесс:

$$Q = \lambda \cdot m$$

→ балқу

$$Q = c \cdot m \cdot \Delta t$$

→ қыздыру

$$Q = q \cdot m$$

→ жану

$$Q = L \cdot m$$

→ қайнау

$$Q = -c \cdot m \cdot \Delta t$$

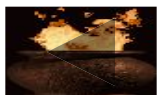
→ салқындау

$$Q = -L \cdot m$$

→ Конденсация

$$Q = -\lambda \cdot m$$

→ Қатаю



Назар аударғаныңызға рахмет.