

ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା କାହିଁକି ଗୁରୁତ୍ୱ is ପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଏହା ମହାଧ୍ୟାୟୀ ତଥା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ସାମୁଦ୍ରିକ ପ୍ରାଣୀମାନଙ୍କ ଉପରେ ସାମୁଦ୍ରିକ ଜୀବ ଉପରେ ଏହାର ମହତ୍ତ୍ୱ importance ରହିଛି ଯାହା ହ୍ରାସ କିମ୍ବା କିଛି ସ୍ଥିର ଜଳ ଶରୀର ପାଇଁ ସେମାନଙ୍କ ପାଇଁ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଅଧିକାଂଶ ସାମଗ୍ରୀ ଗରମ ହେଲେ ବିସ୍ତାର ହୁଏ କିନ୍ତୁ ଅଳ୍ପ କିଛି କରନ୍ତି । ଠିକ୍ ନୁହେଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଶୁନ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଜଳ ଉତ୍ତାପ ହେଲେ ଏହାର ପରିମାଣ ପ୍ରକୃତରେ ହ୍ରାସ ହୁଏ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ତାପମାତ୍ରା 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ପହଞ୍ଚେ ଏବଂ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଠାରୁ ଜଳ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ଆଚରଣ ଆରମ୍ଭ କରେ କାରଣ ତାପମାତ୍ରାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ବ increases ିଆଏ କିନ୍ତୁ 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରୁ 4 ମଧ୍ୟରେ । ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ପକାଇବ ପାଇଁ 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କୁ ବରଫ ପଦ୍ମ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ଜଳ ଫ୍ରୀଜ୍ ହେବା କିମ୍ବା ଆଖି ତରଳିଯିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏହି ଜଳ ପରିସରରେ ଜଳର ପରିମାଣ କମିଯାଏ ଯାହା 0 ରୁ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଠିକ୍ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି । ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ପାଇଁ ଏହାର ସର୍ବନିମ୍ନ ଭଲ୍ୟୁମ୍ um କିମ୍ବା ସେହି ଅଞ୍ଚଳରେ କିମ୍ବା ସେହି ଚାରି ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ନିକଟରେ ସର୍ବାଧିକ ଘନତା ଅଛି ।

ଡେଗ୍ରୀ ତୁମକୁ ପୁଣି ଅରେ ସମାନ ବନ୍ଧ୍ୟା କହିବାକୁ ହେବ ଯେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ପାଇଁ କିମ୍ବା କେବଳ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜଳ ଜଳ ଲେଖିବା ପାଇଁ ସର୍ବନିମ୍ନ ପରିମାଣ କିମ୍ବା ସର୍ବାଧିକ ସାନ୍ତତା ଚାରି ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ରେ ଅତି ନିକଟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ । 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଫଳାଫଳକୁ ଏକ୍ସପ୍ରେସ୍ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ତେବେ ଆପଣ ଏକ ଚିତ୍ର ବିଷୟରେ ଜାଣିଥିବେ ତେବେ ଏହାକୁ ଏହା ଭାବରେ ଦର୍ଶାଯାଇପାରିବ

ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ହେଉଛି ଭଲ୍ୟୁମ୍
ଡେଗ୍ରୀ 1 କିଲୋଗ୍ରାମ ଜଳ ଜଳର ପରିମାଣ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି । 10 ରେ ପାଖର ମାଇନସ୍ 3 ମିଟର କ୍ୟୁବ୍ ଏବଂ ଆହା ଏହା ମୋର ତାପମାତ୍ରା ସ୍କେଲ୍ ଏବଂ ଏହା ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ 0 ଠି ଅର୍ଥାତ୍ କ'ଣ ଘଟେ ଯେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ପ୍ରକୃତରେ ହ୍ରାସ ହେବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଥିଲି ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହା ବ increasing ିବାରେ ଲାଗିଲା । ଏହା ଗୋଟିଏ ପଦ୍ମ ଟ୍ରିପଲ୍ ଶୁନରୁ ତିନିରୁ aa ମୂଲ୍ୟକୁ ହ୍ରାସ କରେ ଯାହା ଆହା 1 ଠିକ୍ ସେହି 1 ରେ ଅନେକ ଡେସିମିଲ୍ ପଦ୍ମ ସହିତ ପ୍ରାୟ 1 ପଦ୍ମକୁ ବ is ୍ରେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଏଠାରେ 1.0 ଲେଖୁଛି ବୋଧହୁଏ ଏହା ପାଖାପାଖି 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ ।

ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ସ୍କେଲକୁ ଗଣନାଆଏ
ଡେଗ୍ରୀ ମୁଁ ଏହାକୁ ଭାଙ୍ଗୁଛି । ଏଠାରେ ସ୍କେଲ ସ୍କେଲ ଏବଂ ବୋଧହୁଏ ଏଠାରେ ଏକ ସ୍କେଲର ଭାଙ୍ଗିବା ଆବଶ୍ୟକ,
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ହେଉଛି 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ଏହା 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରାୟ 10 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଭଲ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଲେଖା ହୋଇଛି
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା 0 4 ପରି । ଏବଂ 10 ଏବଂ ଏହି 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍

ଡେଗ୍ରୀ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଜଳର ପରିମାଣ ସର୍ବନିମ୍ନ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ମୂଲ୍ୟକୁ ଛୁଇଁଥାଏ ଯାହା 1 ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯାହା 4 ାରା ଏହାର ମୂଲ୍ୟ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆହାରେ ସମାନ ଥିବାବେଳେ ମୂଲ୍ୟ ଶୁନ୍ୟରେ ଥାଏ । ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଦ୍ମ ଟ୍ରିପଲ୍ ଶୁନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଡିନୋଟି ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଘନତାକୁ ଆଙ୍କନ୍ତୁ ଏବଂ ଘନତା ମଧ୍ୟ କିଛି ମୂଲ୍ୟରୁ ଯିବ ଏବଂ ଆମେ ଏହା ପରି ଯିବା ଏବଂ ଏହା 4 ରେ ଅଛି

ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ପୁଣି ଡିଗ୍ରୀରେ ଅଛି । ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଘନତା ଏବଂ ଏହି ଘନତ୍ୱର ମୂଲ୍ୟ 1 ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ମୂଲ୍ୟରୁ 0.9998 ପାଖାପାଖି ବ increases ିଆଏ ଏବଂ 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଏହା 0.99985 ରେ ପହଞ୍ଚିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ମୂଲ୍ୟ 1 ରେ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ସହିତ ସମାନ । ଏବଂ କୁହ ଯେ ଏହା କିଛି ଅଟେ । କିଛି କିମ୍ବା 10 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଠିକ୍ ଅଛି

ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ଜଳର ଆଚରଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାକୁ ଅଣ-ମୋନୋଟୋନିକ୍ କୁହାଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ଅଣ-ମୋନୋଟୋନିକ୍ ନୁହେଁ ଏହା ମୋନୋଟୋନିକ୍ ମୋନୋଟୋନିକ୍ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ଏହା ବିଷୟରେ ଆମେ କହୁଥିବା ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ଏହା ବୃଦ୍ଧି ପାଉଛି । ରେଞ୍ଜରେ ଏହା ହ୍ରାସ ପାଉଛି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ କହୁଥିବାବେଳେ ଏଠାରେ ଏକ ଡିପ୍ ଅଛି ଯାହା ଏଠାରେ ସର୍ବନିମ୍ନ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରେ କିମ୍ବା ସାନ୍ତତା ପ୍ରୋଫାଇଲରେ ସର୍ବାଧିକ ଅନୁବାଦ କରେ କାରଣ ତାପମାତ୍ରା ବର୍ତ୍ତମାନ ଭିନ୍ନ ଅଟେ କାରଣ ମୁଁ ଯେପରି କହିଥିଲି ସାମୁଦ୍ରିକ ଜୀବନରୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ । ଏବଂ ଏହା କାହିଁକି ଅଟେ ଡେଗ୍ରୀ ଆସନ୍ତୁ ତୁ to ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ଏବଂ ସାମୁଦ୍ରିକ ଜୀବନରେ ବିଶେଷ ଭାବରେ ପୋଲ ନିକଟରେ ଥିବା କିମ୍ବା ଅତି ବନ୍ଦ ଦେଶ ଭାବରେ ମୁଁ କାନାଡାକୁ ସବୁଠାରୁ ଶୀତଳ ଦେଶ ବୋଲି କହିଥିଲି ଏବଂ ସେଠାରେ ଏହି ସମସ୍ୟାଟି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ । ତେବେ କ'ଣ ଘଟେ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଶୀତ season ତୁରେ ବାୟୁର ତାପମାତ୍ରା ହ୍ରାସ ହୁଏ ସେତେବେଳେ ବାୟୁର ଉପରିଭାଗ ଅଣ୍ଡା ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଧରାଯାଉ ବାୟୁର ତାପମାତ୍ରା 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଉପରେ ରହିଥାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଭୂପୃଷ୍ଠ ସ୍ତର o f ଜଳ ଅଣ୍ଡା ହୋଇଯାଏ ଆହା ଏହା ଭାରୀ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଠିକ୍ ତଳକୁ ଖସିଯାଏ ଏବଂ ନିମ୍ନ ସ୍ତର ଉପରେ ଆସେ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ପୁନର୍ବାର ବାୟୁ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସେ ଯାହା ଅଣ୍ଡା କିନ୍ତୁ ତାପ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଉପରେ ରହିଥାଏ ଏବଂ ସମସ୍ତ ଜଳ ଏକ ଜଳ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପହଞ୍ଚିବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ଜାରି ରହିଥାଏ । 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ର ତାପମାତ୍ରା ଠିକ୍ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ରାତିରେ କୁହନ୍ତୁ କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ତାପମାତ୍ରା 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ତଳକୁ ଖସିଯାଏ କିମ୍ବା 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ପହଞ୍ଚେ ତେବେ ଆହା ଉପର ସ୍ତର ଆହା ଫ୍ରୀଜ୍ ହୁଏ

ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ଉପର ସ୍ତର ଫ୍ରୀଜ୍ ହେବା ସ୍ତର ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇଥାଏ । ନିମ୍ନରେ ଏହି ଫ୍ରୀଜ୍ ହୋଇଥିବା ସ୍ତର କିମ୍ବା ବରଫର ସ୍ତର ଉତ୍ତାପକୁ ହ୍ରାସ କରିବା ପାଇଁ କିମ୍ବା ଆହା ସ୍ତରକୁ ଓହ୍ଲାଇବା ପାଇଁ ଏକ ଇନସୁଲେଟିଂ ସିଟ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ । ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆହା ଜଳର ଘନତା ସର୍ବାଧିକ ଅଟେ

ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ସ୍ତର 0 ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା 0 ରୁ 4 ଡିଗ୍ରୀ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ସାନ୍ତତା ଆହା ସର୍ବାଧିକ ରହିବ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ମୂଳତଃ uh uh ଏହା ବୁଡ଼ି ଯିବ ନାହିଁ

ଡେଗ୍ରୀ ଶୁନ୍ୟ d ତଳେ ଅଣ୍ଡା ହେବ । ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଚାରି ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ତଳେ ବୁ sorry ଖୁବ୍, ଭୂପୃଷ୍ଠ ସ୍ତରକୁ ନିମ୍ନ ସ୍ତର ଅପେକ୍ଷା କମ୍ ଘନ କରିଦିଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ତଳେ ଥିବା ସ୍ତରଠାରୁ କମ୍ ଘନ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ଉପରେ ଭାସିବ ଏବଂ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବରଫର ଏହି ସ୍ତର କିମ୍ବା ଫ୍ରୀଜ୍ ପାଣି ଏକ କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ । ଉତ୍ତାପ ପାଇଁ ଇନସୁଲେଟିଂ ସିଟ୍ ନିମ୍ନ ସ୍ତରରେ ପକୋଲେଟ୍ ହେବାରେ ସକ୍ଷମ ନହେବା ପାଇଁ ଏବଂ

ଡେଗ୍ରୀ ସାମୁଦ୍ରିକ ଜୀବନ ସମଗ୍ର ହ୍ରାସ ଫ୍ରୀଜ୍ ବିନା ବଞ୍ଚିବ
ଡେଗ୍ରୀ ହ୍ରାସର ଉପରିଭାଗରେ ବରଫର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଘନତା ସହିତ ଫ୍ରୀଜ୍ ହୋଇଯିବ । ଅବଶିଷ୍ଟ ଜଳକୁ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ରେ ରକ୍ଷଣାବେକ୍ଷଣ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଦ the ାରା ସାମୁଦ୍ରିକ ଜୀବନ ବଞ୍ଚିବା ସମ୍ଭବ ତଥା ସୁବିଧାଜନକ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମୁଁ ଯେପରି କହିଥିଲି ଯେ ଜଳର ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅନ om ଠିକ୍ ଆଚରଣ ହେତୁ ଏହା ସମ୍ଭବ ଅଟେ ଯାହା 0 ରୁ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ଘଟିଥାଏ । 0 ରୁ 4 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ଗରମ କରିବା ପରେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଚୁକ୍ତି କରେ ଏବଂ ଏହା ବାହାରେ ମୁଁ ଯେପରି କହିଥିଲି ଯେ ଏହା ସାଧାରଣତଃ acts କାର୍ଯ୍ୟ କରେ

ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରାର ଗୁଣ ଏବଂ ଅର୍ମାଲ୍ ସକ୍ଲନର ଧାରଣା ଏବଂ ତୁମର ଧାରଣା କଠିନର ତାପଜ ସମ୍ପ୍ରସାରଣକୁ ଜାଣେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ତରଳ ପଦାର୍ଥର ତାପଜ ବିସ୍ତାର ବିଷୟରେ କଥା ହୋଇଛୁ, ଗୋଟିଏ ଧାରଣାକୁ ବୁ to ିବା ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ତୁମେ ଯାହା ଶିଖୁଛୁ । ଆପଣଙ୍କ ବିଦ୍ୟାଳୟ ସ୍ତରରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତାକୁ ଶରୀରର ତାପମାତ୍ରାକୁ ଏକ ଡିଗ୍ରୀ ବ raise ାଇବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଉତ୍ତାପର ପରିମାଣ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି ଏବଂ

ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ବୁ understood ାପଡେ ଯେ ଏକ ପଦାର୍ଥର ତାପମାତ୍ରାକୁ ବୃଦ୍ଧି କରିବା ପାଇଁ ଅଧିକ ପରିମାଣର ଉତ୍ତାପ ଆବଶ୍ୟକ । ଉଚ୍ଚ ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକ
ଡେଗ୍ରୀ ଉତ୍ତାପର ପରିମାଣ ଆହା ବୁଇଟି ଜିନିଷ ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଅଟେ

ଡେଗ୍ରୀ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଟାଇଟଲ୍ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିବା ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା । ତାପମାତ୍ରାର ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏତେ ପରିମାଣର ପଦାର୍ଥ ହେଉଛି ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ ଡେଲ୍ଟା ଠିକ୍ ଅଛି

ଡେଗ୍ରୀ ଆ q q ଆ ah ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ଡେଲ୍ଟା ଠି ଆହା ଯେପରି ତୁମେ ଏହାର t2 ମାଇନସ୍ t1 ବୁ so ିଛି
ଡେଗ୍ରୀ t2 ହେଉଛି ଫିନ । ସମସ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ t1 ହେଉଛି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ

ଡେଗ୍ରୀ q କୁ ah ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଡେଲ୍ଟା ସହିତ ଆନୁପାତିକ
ଡେଗ୍ରୀ q କିଛି c m ଡେଲ୍ଟା t ସହିତ ସମାନ, ଯେଉଁଠାରେ c ଆନୁପାତିକତା ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଏହାକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଭାବରେ କୁହାଯାଏ । ଯାହାର

ଅବଶ୍ୟ ଏକ ମୂଲ୍ୟ ଅଛି କିମ୍ବା ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତେ ସି ମୁନିଟ୍ ଆହାରେ ଜୁଲରେ ପ୍ରତି କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଜୁଲ୍ ରେ ଉତ୍ତାପ ଜନିତ କିଲୋଗ୍ରାମରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୁଏ ଏବଂ ତେଲଟା ଟି ଆହା ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୁଏ | ଏକ ମୁନିଟ୍ ଅଛି ଯାହା କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ
ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ପ୍ରତି ଡୁଏଲ୍ ଅଟେ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ ପାଇଁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ମୂଲ୍ୟକୁ ଉତ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଥର ଆମେ ଏକ ମୂଲ୍ୟ ଉତ୍ତୁତ କରିବା ହେଉଛି ଏହା ଉପରେ
ପ୍ରଭାବ ପକାଇବା ଯେ ଆପଣ ପଦାର୍ଥର କିଛି ପ୍ରତିନିଧୀ ମୂଲ୍ୟ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦ day ନିର୍ଦ୍ଦିନ ଜୀବନରେ ପ୍ରକାଶ କରନ୍ତି | ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ କିଛି କଠିନ ଏବଂ ଭଲ କଠିନର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଏବଂ ମୁଁ ମଧ୍ୟ ଏହାର ତରଳ ପଦାର୍ଥକୁ ପୃଥକ ଭାବରେ ଚିକିତ୍ସା କରିବା ପାଇଁ କ୍ଲବ୍
ତରଳ ପଦାର୍ଥକୁ କ୍ଲବ୍ କରିବି କାରଣ ମୁଁ କିଛି କ୍ଷମତା ମଧ୍ୟରେ ଆସିବି ଏବଂ
ତେଣୁ କଠିନ ପଦାର୍ଥଗୁଡ଼ିକ କଠିନ ମା ଅଟେ | ଟେରିୟାଲ୍ ଗୁଡ଼ିକ ଆମ୍
ତେଣୁ ଏହାର ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଆହା c ନଅ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା କିଲୋଗ୍ରାମରେ ଡୁଏଲ୍ ରେ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା 900 ଚମ୍ପା ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ଚମ୍ପା ପାଇଁ 387 ଗ୍ଲାସ୍ ପୁଣି ଏହାର ପାଇରକ୍ସ୍ ଗ୍ଲାସ୍ ଏହାର 840 ଏବଂ ଲୁହା ଆହା 452
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ | କଠିନ ଏବଂ ଚାଲନ୍ତୁ ମଧ୍ୟ କିଛି ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଲେଖିବା ଯେପରିକି ପନ୍ଦର ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ରେ ଜଳ
ତେଣୁ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ଅଛି ଯାହା ଚାରି ଚାରି ଆଠ ଛଅ ମର୍ଚୁର ଆହା ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ମୋଟେ ହିଁ ସଂଖ୍ୟା ଯାକ୍ଷ କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏହା 4186 ଏବଂ ମର୍ଚୁର 139 ଏବଂ ଗ୍ଲାସ୍ରେନ୍ | is ah 2 4 1 0 ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ଆପଣଙ୍କୁ ବନ୍ଧରେ ପକାଇପାରେ ଏବଂ ଏହା କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ
ଏହା 1 ah ସହିତ ସମାନ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ଆହା ପ୍ରତି କିଲୋଗ୍ରାମ ଆହା ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅନୁଯାୟୀ ଲେଖନ୍ତି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆହା ଆମେ ଆହା ସହିତ ଅତି ପରିଚିତ, ଯେତେବେଳେ କି ଜଳ ପାଇଁ ଏହା ଅନ୍ତତ we ପକ୍ଷେ ଜୁଲ୍ ପ୍ରତି କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ମୁନିଟ୍ ରେ
ଜୁଲ୍ ସହିତ ଅଧିକ ପରିଚିତ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ପ୍ରତି 1 କିଲୋ କ୍ୟାଲୋରୀ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତା ପାଇଁ | କଠିନ ଏବଂ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ଏହାର କାରଣ ପାଇଁ ଏକ ବିଶେଷ ଉଲ୍ଲେଖ ଆବଶ୍ୟକ କରେ | ଯେହେତୁ ତୁମେ ଉହାକୁ
ଉଲ୍ଲେଖ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେ ତୁମେ ଗ୍ୟାସକୁ କ୍ରମାଗତ ଚାପରେ ରଖୁଛ କିମ୍ବା କ୍ରମାଗତ ଭଲ୍ୟୁମରେ ରଖୁଛ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନଟି କ difference ଶସି ପାର୍ଥକ୍ୟ
ଆଣିବ ନାହିଁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ କଠିନ ଏବଂ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ସହିତ କାରବାର କରୁଛ, ସେମାନେ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ବହୁତ କିଛି କରନ୍ତି | ପାର୍ଥକ୍ୟ
ତେଣୁ ଆମେ ଗ୍ୟାସ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତାକୁ କଲ୍ କରିବୁ ଏବଂ
ତେଣୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତା c କୁ ଆମେ ଏହି ଆହା ଅକ୍ଷର c ବ୍ଲା ର ସ୍ଥିର ଚାପରେ ସୂଚିତ କରିବା, ଏହାକୁ ଏହାକୁ cp ଏବଂ c ଭାବରେ କ୍ରମାଗତ ଭଲ୍ୟୁମ୍ କଲ୍ କରିବା |
ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ cv ଏବଂ କିଛି ପ୍ରତିନିଧୀ ମୂଲ୍ୟ ଯାହା ଆମ ପାଇଁ ଅତି ପରିଚିତ
ତେଣୁ ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ଏହାର ସିପି ପୁନର୍ବାର କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ସିଭି ଜୁଲ୍ ପ୍ରତି କିଲୋଗ୍ରାମ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏକ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଓମ୍ ର cp 1040 ଥିବାବେଳେ ଏକ cv ର | 39 ଯାହାକି 7 39 କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଭଲ କ୍ରମାଗତ ଭଲ୍ୟୁମରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ
ଯାହାକି ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଯେ co2 ବ୍ଲା ସୂଚିତ ହୋଇଛି ଏହା 833 ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା 638 ଆହା ଏବଂ 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ
ତେଣୁ ଆମେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁନାହିଁ | ପାଣି କିନ୍ତୁ ଆମେ ଏ ବିଷୟରେ କହୁଛୁ | ବାଷ୍ପ ବିନ୍ଦୁରେ ଟେର୍ ବାଷ୍ପ ଯାହା ah 20 20 ଏବଂ 15 20 ସହିତ ସମାନ ଏବଂ
ଅମ୍ଳଜାନ ଏହାକୁ o2 ସହିତ ଲେଖିବା ଏହା 912 ଏବଂ 651 ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଜିନିଷ ବାହାରକୁ ଆସେ ଯେ ଆପଣଙ୍କ cp ସର୍ବଦା cv ଠାରୁ ବଡ଼ ଅଟେ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଯାହାକି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦାର୍ଥର ଚାପମାତ୍ରା
ବ raise ାଇବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଥିବା ଉତ୍ତାପର ପରିମାଣ ପାଇଁ ଏକ ଆନୁପାତିକତା ସ୍ଥିର ଭାବରେ ଦେଖାଯାଏ କିମ୍ବା ତେଲ୍ t ର ଚାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ ଦ୍ୱା
ାରା ଚାପମାତ୍ରା ଦ୍ୱ gas ାରା ଗ୍ୟାସ୍ ଶୁଣେ ଯାହା ଦ constant ାରା କ୍ରମାଗତ ଚାପରେ ସର୍ବଦା ଅଧିକ ଥାଏ | ଏହା କ୍ରମାଗତ ଭଲ୍ୟୁମରେ ଏବଂ ଯେପରି ମୁଁ
କହିଥିଲି ଯେ ଏହା କଠିନ ଏବଂ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ପାଇଁ କ difference ଶସି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରେ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ଏକ ଭିନ୍ନତା ଆଣେ ଏବଂ ଆପଣ
ଯେପରି ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ଅଲଗା, ସେମାନେ ପ୍ରକୃତରେ ଭିନ୍ନ ଏବଂ ଏହି ଆହାକୁ ବୁ to ୱା ପାଇଁ | ତୁମକୁ ଅର୍ଥୋଡାଇନାମିକ୍ସ ଅଧ୍ୟାୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅପେକ୍ଷା
କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମେ ଶିଖିବ ଯେ ସେଠାରେ ଅତିରିକ୍ତ ପରିମାଣର କାର୍ଯ୍ୟ ଅଛି ଯାହା କ୍ରମାଗତ ଚାପରେ uh ରେ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଭଲ୍ୟୁମରେ
ପରିବର୍ତ୍ତନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ତୁମର cp ସର୍ବଦା ଅଧିକ ଥାଏ | ଏକ cv ଏବଂ ah cp ଏବଂ cv ମଧ୍ୟରେ ଏକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି ଯାହା ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ
ଉପନ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏକ ମୋନୋଟୋମିକ୍ ଗ୍ୟାସ୍ କିମ୍ବା ଡାଇଆଟୋମିକ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଟିକ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଚାପକ ବିସ୍ତାର ସହିତ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ସହିତ ଅନେକ ଜିନିଷ ଦେଖୁ | ଗୁଣଧର୍ମର ଜଳର ଅସ୍ୱାଭାବିକ ବିସ୍ତାର ଚାପରେ ଆମେ ଚାପମାତ୍ରା ମାପକାଠି
ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ଏବଂ ସେଲସିୟସ୍ ଏବଂ ଫାରେନ୍ହାଇଟ୍ ସ୍କେଲର ଚାପମାତ୍ରାର କେଲଭିନ ସ୍କେଲ ଏବଂ ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଷୟ ହେଉଛି ଶୂନ୍ୟର ଧାରଣା
ଏବଂ ସେଠାରୁ ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବାହାର କରିବା | t କିମ୍ବା p ଦ୍ୱ t ାରା ଆନୁପାତିକ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ଥିର ଆହା ଆସନ୍ତୁ କିଛି ଆହାକୁ କିଛି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଚାପମାତ୍ରା ah
ମୂଲ୍ୟକୁ ଦେଖିବା ଯାହା ପଦାର୍ଥ ବିଜ୍ଞାନର ବିଭିନ୍ନ ଶାଖାରେ ଆସେ ଯାହା ଦ you ାରା ଆପଣଙ୍କ ସାମ୍ନାରେ କିଛି ସଂଖ୍ୟାର ପ୍ରସ୍ତୁତ ରେଫରେନ୍ସ ଅଛି |
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟତ your ଆପଣଙ୍କର ସୂଚନା ପାଇଁ ଅଟେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ବେଳେବେଳେ ଉପଯୋଗୀ ହୋଇଥାଏ କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ପତ୍ରିକା କିମ୍ବା
କାଗଜ କିମ୍ବା ଖବରକାଗଜ ପ read ୱାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଏହି ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକ ଉତ୍ତୁତ ହୁଏ ତେବେ ଆପଣ ତାହା କରିବେ | ଜାଣି ରଖନ୍ତୁ ଯେ
ଏହାର ଅର୍ଥ କ'ଣ
ତେଣୁ ଏକ ଚାପମାତ୍ରା ଆହା ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ କେଲଭିନ ଏବଂ ଏକ ଘଟଣାକୁ ପ୍ରକାଶ କରୁଛି ଯାହା ପଦାର୍ଥ ବିଜ୍ଞାନର ବିଭିନ୍ନ ଶାଖାରେ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଏହାର
ପରିଣାମ ଅଛି
ତେଣୁ ହିଲିୟମ୍ ତରଳିବା ସମୟରେ 4.2 କେଲଭିନ ଆହା ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ତରଳ ପଦାର୍ଥର ଚାପମାତ୍ରା କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ହିଲିୟମ୍ | ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ଏକ ତରଳ ହିଲିୟମ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଏହା ହେଉଛି ଚାପମାତ୍ରା ଯାହା ମୁଁ
ଗୋଟିଏ କଥା କହିବାକୁ ଚାହେଁ ଯାହା ହେଉଛି କ୍ରମାଗତ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଅର୍ଥୋମିଟର ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ଯେଉଁ ଗ୍ୟାସ୍
ଧାରଣା କରିଥିଲୁ ତାହା ସାଧାରଣତ a ଏକ ହାଲୁକା ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟେ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କିମ୍ବା ଏକ ହିଲିୟମ୍
ତେଣୁ ଆହା ଏବଂ ତରଳ ପଦାର୍ଥର ଚାପମାତ୍ରା 4.2 କେଲଭିନ୍
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ କେଲଭିନ ଲେଖିବି ନାହିଁ ମୁଁ କେବଳ ଏ ବିଷୟରେ କହିବି ଏବଂ କେବଳ ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି 20 କେଲଭିନ୍ ଯେତେବେଳେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍
ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ କ interesting ତୁହଳପୂର୍ଣ୍ଣ ଆହା ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମଧ୍ୟ ଲିକ୍ ହୋଇପାରିବ | ସେଠାରେ ଏକ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଆହା ଉପଲବ୍ଧ
ଯାହାକି 20 ଡିଗ୍ରୀ କେଲଭିନରେ 20 କେଲଭିନ 20 କେଲଭିନ ସହିତ ଘଟେ ତୁମକୁ ସଠିକ୍ ହେବାକୁ ପଡିବ ଆହା ଏହା 20 କେଲଭିନ 20 କେଲଭିନରେ ଯେପରି ତୁମେ
ବୁ understand ୈଛ ଶୁନ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ତଳେ ଅଛି ଯାହା ଜଳର ଫ୍ରୀଜ୍ ପଏଣ୍ଟ୍ କିମ୍ବା ବରଫ୍ ପଏଣ୍ଟ୍ ଯେପରି ଆମେ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥିଲୁ ଯେପରି ବ
scientific ଜ୍ଞାନିକ ଗୁରୁତ୍ୱ ପାଇଁ ଯାହା ଆମ ଦିନର ଆବଶ୍ୟକତାଠାରୁ ଅଧିକ କିମ୍ବା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଦ daily ନିକ ଜନପୁସ୍ତ ପାଇଁ ଦିନ ସାଧାରଣତ 0 0
ମଧ୍ୟରେ ସମିତ | ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କିମ୍ବା 32 ଫାରେନ୍ହାଇଟ୍ 32 ଡିଗ୍ରୀ ଫାରେନ୍ହାଇଟ୍ ରୁ 212 ଡିଗ୍ରୀ ଫାରେନ୍ହାଇଟ୍ ଥିବାବେଳେ ସେଠାରେ
ଚାପମାତ୍ରା ଅଛି ଯାହାକି ବ scientific ଜ୍ଞାନିକ ଗୁରୁତ୍ୱ that ଅଟେ ଯାହା ତା' ଠାରୁ ବହୁତ କମ୍ କିମ୍ବା ତା' ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ 77 ଯଦି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍
ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଆହା ଯଦି ଆପଣ ଏକ ପ୍ରକାରକୁ ଯାଇଥିବେ | ବିଜ୍ଞାନ ସଂଗ୍ରହାଳୟର ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ତରଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଶୋ ଅଛି, ସେମାନେ ସାଧାରଣତ you
ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଶୋ ଭାବରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ୍ କରନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ତରଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକ ପାତ୍ରରୁ ଧୂଆଁ ବାହାରୁଥିବା ଦେଖାଯାଏ ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ଥଣ୍ଡା ଧୂଆଁ ଅଟେ
ଏବଂ ଏଥିରେ ଆପଣଙ୍କ ହାତ ରଖିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତୁ ନାହିଁ | କାରଣ ଏହି ଚାପମାତ୍ରା ଅତ୍ୟଧିକ ଥଣ୍ଡା ଅଟେ ବରଫ୍ ପଏଣ୍ଟ୍ ତଳେ ଏହା 200 ଡିଗ୍ରୀ ତଳେ ଏବଂ ଯେକ

anything ଶବ୍ଦ ସଂସ୍କରଣରେ ଆସେ ତୁମେ ସେହି ତାପମାତ୍ରାକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବାରେ ଯତ୍ନବାନ ହେବାକୁ ପଡ଼ିବ । n ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଲିକ୍ସିଫ୍ ଯାହା ଏକ ତରଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଯାହା ସେଠାରେ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ବାସ୍ତବରେ କିଛି ଚଳଚ୍ଚିତ୍ର ଶୋ'ରେ କିମ୍ବା ଏହି ଚିତ୍ରି ଟେଲିଭିଜନ୍ ସିରିଏଲ୍ ଗୁଡ଼ିକରେ ଦେଖାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଦେଖାନ୍ତି ଯେ ପ୍ରକୃତରେ ଅନେକ ଧୂଆଁ ବାହାରୁଛି ଏବଂ ଏହା ଗରମ ଧୂଆଁ ଦୁହେଁ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଧୂଆଁ । ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ତରଳ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଆହା 273 କେଲଭିନ ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ପାଣି ଫ୍ରୀଜ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କ ପ୍ରସ୍ତୁତ ରେଫରେଜ୍ ପାଇଁ 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ ମୁଁ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବି ତେଣୁ ଏଠାରେ ପାଣି ଫ୍ରୀଜ୍ ହେବ ତିନି ଶହ ଦଶ କେଲଭିନ ହେଉଛି ମାନବ ଶରୀରର ତାପମାତ୍ରା ଯେପରି ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଡାକ୍ତରମାନେ କହିଥିଲି । କଦାପି ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ ନାହିଁ 310 କେଲଭିନ ହେଉଛି ଶରୀରର ତାପମାତ୍ରା ଯାହା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି କିମ୍ବା ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଏହାଠାରୁ ଟିକିଏ ଅଧିକ ଅଛି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଜ୍ୱର ଅଛି ତେବେ ସେମାନେ କହିବେ ଯେ ଏହା 98.6 ଡିଗ୍ରୀ ଫାରେନ୍‌ହାଇଟ୍ ଉପରେ ଅଛି କିମ୍ବା କିଛି ବ୍ୟତିକ୍ରମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସେମାନେ 37 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ବିଷୟରେ କହିବେ । ଯାହାକି ଶରୀରର ଏକ ସାଧାରଣ ତାପମାତ୍ରା କିନ୍ତୁ ଏହା ସାଧାରଣତଃ ke1 କେଲଭିନ ଆହା 373 ରେ ଆବୃତ ହୋଇନାଏ ଯେତେବେଳେ ଜଳ 600 ଫୁଟିଯାଏ ଯେତେବେଳେ ଆହା ସାଥା ଏତେ ତରଳିଯାଏ ଯାହା ଆପଣ ଯେକୌଣସି ଧାରର ଶେଷରେ ଦେଖନ୍ତି । ଯାହା 600 କେଲଭିନରେ ତରଳିଯାଏ ଯାହା 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କିମ୍ବା 200 ଡିଗ୍ରୀ ଫାରେନ୍‌ହାଇଟ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆହା 6000 ହେଉଛି ସୂର୍ଯ୍ୟର ଭୂପୃଷ୍ଠର ତାପମାତ୍ରା ଷୋହଳ ହଜାର କେଲଭିନ ହେଉଛି ପୃଥିବୀର ମୂଳ ତାପମାତ୍ରା ଆହା 10 ରୁ ଶକ୍ତି 7 କେଲଭିନର ମୂଳ ତାପମାତ୍ରା । ସୂର୍ଯ୍ୟ ଏବଂ 10 ରୁ ଶକ୍ତି 9 ହେଉଛି ଉତ୍ତପ୍ତ ତାରାର ମୂଳ ତାପମାତ୍ରା ଠିକ ଅଛି ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କିଛି ତାପମାତ୍ରା ଯାହା ସାଧାରଣତଃ you ଆପଣ ବ scientific ଜ୍ଞାନିକ ପ୍ରବନ୍ଧ ଏବଂ ବ scientific ଜ୍ଞାନିକ ପତ୍ରିକାରେ ଦେଖିବେ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରକୃତରେ ବଡ଼ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଆମେ ଏହା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ । ଉତ୍ତପ୍ତ ତାରକା ଏବଂ ଧଳା ବାଣ୍ଟକୁ ପସନ୍ଦ କରନ୍ତି ନାହିଁ, ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ତାରାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ପ read ିକ୍ତି ଏବଂ ସେତେବେଳେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ତାରାଗୁଡ଼ିକର ବିଷୟବସ୍ତୁ ପ୍ରକୃତରେ ହିଲିୟମ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଯାହା ତାରାଗୁଡ଼ିକୁ ଚମକାଇବା ପାଇଁ ସର୍ବଦା ଜଳିଯାଏ କିନ୍ତୁ ଏହି ତାରାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଛି । ହିଲିୟମ୍ ବିଷୟବସ୍ତୁ ପ୍ରାୟତଃ up ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଆଉ ମୃତ ତାରାଗୁଡ଼ିକ ପରି ଦୁହେଁ ଆହା ଧଳା ବସ୍ତୁ ଏପରି ଜିନିଷର ଏକ ଉଦାହରଣ ଯାହାକି ସାଧାରଣତଃ higher ଉଚ୍ଚ ସ୍ତରରେ ଶିକ୍ଷା ଦିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ତାହା ଉପରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବୁ ନାହିଁ । ଏଗୁଡ଼ିକ 4.2 କେଲଭିନରୁ 0 କେଲଭିନରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇ 10 ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଖାପାଖି 9 କେଲଭିନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ଘଟଣା ଅଛି ଯାହା ବ scient ଜ୍ଞାନିକ ଭାବରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଆମକୁ ପଦାର୍ଥର ତାପଜ ଗୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁ ଏବଂ ଆମେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଥିଲୁ । କ୍ଷମତା ଏବଂ ଏହାକୁ କିପରି ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥିଲା ତାହା ହେଉଛି ଯେ ଏକ ପଦାର୍ଥକୁ ଗରମ କରିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ହେଉଥିବା ଉତ୍ତାପର ପରିମାଣ ଏବଂ ଏହା ଦ temperature ାରା ତାପମାତ୍ରାରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆଣିବା ପଦାର୍ଥର ମାସ ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ସୃଷ୍ଟି କରେ । ଉତ୍ତାପର ଯୋଗର

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସମାନତା ସହିତ ଲେଖନ୍ତି ତେବେ ଆମକୁ ଏକ ଆନୁପାତିକ ସ୍ଥିରତା ଆବଶ୍ୟକ ହେବ ଯାହାକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦାର୍ଥ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା କିପରି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତା ମାପ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଏକ ଦ୍ୱାରା ମାପ କରାଯାଏ । ଯନ୍ତ୍ରକୁ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର କୁହାଯାଏ ତେଣୁ କ୍ୟାଲୋରୀ ମିଟର କ୍ୟାଲୋରିମିଟର କ'ଣ ହେଉଛି ଏକ ଅର୍ମୋ ପରି ଏକ ଯନ୍ତ୍ର ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦେଖୁଥିବେ କେଉଁଠାରେ h ବିଶେଷତଃ coffee ଅଫିସରେ କଫି କିମ୍ବା ଗରମ ଚା ଗନ୍ଧିତ ହୋଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଏକ ପ୍ରକାରର ଇନସୁଲେଟିଂ କାନ୍ଥ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ବାହାରେ ଏକ ଇନସୁଲେଟିଂ କାନ୍ଥ ଅଛି ଏବଂ ଏକ ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ସ୍ଥାନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦାର୍ଥ ରଖାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଜଣେ ବ୍ୟବହାର କରି ତାପମାତ୍ରା ମାପ କରିପାରେ । ଅର୍ମୋମିଟର ଯେପରିକି ଗ୍ଲାସ୍ ଅର୍ମୋମିଟରରେ ଏକ ମର୍କ୍ୟୁରୀ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏକ ଫୁଲ୍‌ଇଡ୍ ଆହା ଅଛି ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏକ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଅଛି ଯାହାର ତାପମାତ୍ରା ଅର୍ମୋମିଟର ଓମ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ମାପ କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ଅର୍ମୋମିଟର କିମ୍ବା କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଉତ୍ତାପକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ ନାହିଁ । ଆଖପାଖରୁ ଭିତରକୁ ଆସିବା ପାଇଁ ଉତ୍ତାପ କିମ୍ବା ଉତ୍ତାପ ଯଦିଓ ଦୁଇଟି ଡିଗ୍ରୀ ପଦାର୍ଥ ଅଛି ଯାହା ଭିତର ଫ୍ଲାସ୍ କିମ୍ବା ଭିତର ପାତ୍ରରେ ରଖାଯାଏ ତେବେ ତାପମାତ୍ରାର ଉତ୍ତାପର ପ୍ରବାହ ସମ୍ଭବତଃ you ଉତ୍ତାପର ପ୍ରବାହ ସମ୍ଭବ । ସେହି ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଦୁଇଟି ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଆହା, ଯଦିଓ ଶକ୍ତି ଉତ୍ତାପରୁ ବାହ୍ୟ ଉତ୍ତାପରୁ ଉତ୍ତାପ ଆସୁନାହିଁ ଯଦିଓ ଗୋଟିଏ ପଦାର୍ଥରୁ ଅନ୍ୟ ପଦାର୍ଥକୁ ପ୍ରବାହିତ ହୋଇପାରେ ଯେପରିକି ଗୋଟିଏ ଟି ଏବଂ ବରଫ କ୍ୟୁବ୍ ଡା' ପରେ ଶକ୍ତି ଉତ୍ତାପର ସଂରକ୍ଷଣ ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ ଗରମ ଚା'ରୁ ବରଫ କ୍ୟୁବକୁ ପ୍ରବାହିତ ହେବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଯଦି ଜଣେ ଅଧିକ ସମୟ ଅପେକ୍ଷା କରେ ଏବଂ ସିଷ୍ଟମରେ ସଂକଳନ ହାସଲ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ଯନ୍ତ୍ରପାତି ଦ୍ୱାରା ବଡ଼ ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା । ଏକ ଉଦାହରଣ ମାଧ୍ୟମରେ ଏହି ଉପକରଣ କିପରି ଏକ ଅଜ୍ଞାତ ପଦାର୍ଥର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତାକୁ ମାପ କରିପାରିବ ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ ସାଂଖ୍ୟିକ ଉଦାହରଣ ଦ୍ୱାରା କରିବା

ତେଣୁ ସମସ୍ୟାକୁ ଲେଖିବା ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଉଦାହରଣ ସମସ୍ୟା ତେଣୁ ଏକ ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଏକ ପରୀକ୍ଷାରେ । ଧାତୁର ଏକ ବ୍ଲକ୍ ର ଆହାସ୍ କୁହନ୍ତୁ ଧାତୁର ଆହାସ୍ 0.2 କିଲୋଗ୍ରାମରେ 150 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆହାସ୍ ଏକ ତତ୍ତ୍ୱ କ୍ୟାଲୋରିମିଟରରେ ପକାଯାଏ ଏକ ତତ୍ତ୍ୱ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର um um ରେ ପକାଯାଏ ଯାହାର ମାସ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ମାସ ବୋଲି କହିବା । କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଓମ୍ ଏହାର ସମାନତା 0.25 କିଲୋଗ୍ରାମ ଓମ୍ ଦୁ sorry ଖୁବ୍ ଅର୍ମୋ ସଂକଳନ ସ୍ଥାପିତ ହେବା ପରେ ଟୋପି

ତେଣୁ ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ହେଉଛି 40 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଓମ୍ ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତାକୁ ଗଣନା କରେ ଏହା ଦିଆଗଲା ଯେ ଆହା ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଶୋର୍ଥାଣ୍ଟ ନୋଟେସନ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛି ତେଣୁ ଜଳର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତା

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ cw ବୋଲି କହିବୁ । ଆହା ଏହା ଏକ ଚାରି ବିନ୍ଦୁ ସହିତ ସମାନ, ଆଠ କିଲଭିନ ପିଛା ଦଶ କ୍ୟୁବ୍ ଆହା କୁଏଲ୍ ଏବଂ ତତ୍ତ୍ୱ କ୍ୟାଲୋରିମିଟରର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଅଛି ମୁଁ ଏହାକୁ ଡାକିବି ଯେପରି cc c କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ପାଇଁ ଛିଡ଼ା ହୋଇଛି ଓମ୍ ଜଳ ପାଇଁ ଏହା 0.38 ସହିତ ସମାନ । କିଲଭିନ ପିଛା 10 କ୍ୟୁବ୍ ଡୁଲ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ସମସ୍ୟାର ସଂକ୍ଷିପ୍ତ କରିବାକୁ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟକରଣ ଜାଣିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ତେଣୁ ଏକ 2.2 କିଲୋଗ୍ରାମ ଧାତୁ ଏକ ତତ୍ତ୍ୱ କ୍ୟାଲୋରିମିଟରରେ ପକାଯାଏ ଯାହାର ପରିମାଣ 0.14 କିଲୋଗ୍ରାମ ଏବଂ ଏହି କ୍ୟାଲୋରିମିଟରରେ 0.25 ଆଏ । କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାରେ କିଲୋଗ୍ରାମ ଜଳ ଯାହାକି ସାଧାରଣତଃ 27 27 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଭାବରେ ନିଆଯାଏ ଅଟେ ଏହା ଧାତୁର ବ୍ଲକ୍ ଉପ୍ ହେବା ପରେ ପ୍ରଥମେ 150 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ରହିଥିଲା

ତେଣୁ ତାପଜ ସଂକଳନ ହାସଲ ହେବା ପରେ ଉତ୍ତାପ ପ୍ରବାହିତ ହେବ । ଅର୍ମୋ ସଂକଳନ ହାସଲ ହେବା ପରେ ଧାତୁର ଗରମ ବ୍ଲକ୍ କୁ ଥଣ୍ଡା ପାଣିରେ ଆହୁନ କରେ ତେବେ ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ତାପମାତ୍ରା 40 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ ତେଣୁ ଏହି ତଥ୍ୟକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତାକୁ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ ଏବଂ ଏହାର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଦିଆଯାଏ । ଜଳ ହେଉଛି ଏହା ଏବଂ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ତତ୍ତ୍ୱ କ୍ୟାଲୋରିମିଟରର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ଏହା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସମସ୍ୟା କରିବା ପାଇଁ ମୁଁ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇଁ ଅପସାରଣ କରିବି ତେଣୁ ମ basic ଲିକ୍ ନୀତି ହେଉଛି ଯେ ଧାତୁ ବ୍ଲକ୍‌ରୁ ବାହାରୁଥିବା ଉତ୍ତାପ ଜଳ ଦ୍ୱାରା ଶୋଷିତ ହୁଏ । ଏବଂ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ତେଣୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ଏହି ଦୁଇ ପରିମାଣର ଉତ୍ତାପ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଧାତୁର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷମତାକୁ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡ଼ିବ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ଆପଣ ଲେଖନ୍ତୁ ଆହା

ତେଣୁ ମି ଏମ୍ ଆମ୍ ତାଟା ଦିଆଯାଇଥିବା ତଥ୍ୟ ଯାହା mm ଆମ୍ ଅଟେ | ଧାତୁ 0.21 kg କିଲୋଗ୍ରାମ ଆହା ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଧାତୁର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ତାପମାତ୍ରା ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଟିଏମ୍ ଭାବରେ ଆହା ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ବୋଲି କହିବା, ଦୁ sorry ଖୁତ, ଏହାର 150 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଆହା ଏବଂ ଟିଏମ୍ ଦୁଇଟି ଯାହା ଧାତୁର ଅନ୍ତିମ ତାପମାତ୍ରା ସମାନ ହେବ | ଯେପରି th ଇ ରୂଡ଼ାନ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ଯାହା ଏଠାରେ ଆବୃତ ହୋଇଛି ଯାହା ଚାଲିଗ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ତେଲଟା ଟିମ୍ ଏହା ଆହା tm ଏକ ମାଇନସ୍ tm ଦୁଇ ସହିତ ସମାନ ଯାହା 110 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଯେହେତୁ 1 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କେଲଭିନ ସ୍କେଲରେ 1 ଡିଗ୍ରୀ ସହିତ ସମାନ | ତାପମାତ୍ରା ସ୍କେଲ ଆମେ ଏହାକୁ କେବଳ 110 କେଲଭିନ ବୋଲି କହିପାରିବା ଯାହା ତାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ ଆହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ତାପମାତ୍ରା ମାଇନସ୍ ରୂଡ଼ାନ୍ତ ତାପମାତ୍ରା

ତେଣୁ ଉତ୍ତାପ ହଜିଯାଇଛି

ତେଣୁ ଧାତୁ ବ୍ଲକ୍ ଦ୍ heat ାରା ଉତ୍ତାପ ହଜିଯାଇଛି

ତେଣୁ qm ସେମି ସହିତ ସମାନ ଯାହା ମୋଡେ ଆହା ମି 0.2 କିଲୋଗ୍ରାମ ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ | ଏବଂ ମୋର ଆହା ତେଲଟା ଟି ଯାହା ଆହା

ତେଣୁ ମୋର ଉତ୍ତାପ ଆବଶ୍ୟକ

ତେଣୁ ଏହା ଜୁଏଲ୍ ରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହା 22 ସେମି ପରି ଏବଂ ଲୁଲେରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଉତ୍ତାପ ଧାତୁ ବ୍ଲକ୍ ଦ୍ଵାରା ହଜିଯାଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ସମାନ ପରିମାଣର ହେବାକୁ ପଡିବ | ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଜଳ ଦ୍ heat ାରା ଉତ୍ତାପ ହାସଲ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ତତ୍ପା କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଆହା

ତେଣୁ ଉଭୟ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଏବଂ ତତ୍ପା ପାଇଁ ତାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ ପାଇଁ ଆମ୍ ପାଇଁ ତେଲ୍ ଟି ଜଳ ପାଇଁ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଧାତୁ ପାଇଁ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା 40 ଅଟେ | ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ମାଇନସ୍ 27 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ | ଯାହା 13 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ସହିତ ସମାନ ଯାହା 13 କେଲଭିନ ଆହା ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ ତେଣୁ ଜଳର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ ଦିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଜଳ ପୁସ୍ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଦ୍ gained ାରା ଉତ୍ତାପର ପରିମାଣ ଏଡେ qw ପୁସ୍ q କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଆହା ଏହା mwcw delta t ah ସହିତ ସମାନ | ଆ uh

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଜଳ ଏବଂ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଚାଲନ୍ତୁ ଏହାକୁ କେବଳ ତେଲ୍ t ଏବଂ ପୁସ୍ ଆହା ମି କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ପାଇଁ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଏବଂ ସମାନ ତେଲଟା ଟି

ତେଣୁ ଏହା ବାହାରକୁ ଆସେ ଯେପରି ଆପଣ ଏହି ସରଳ ବୀଜ ବିବେଚନା କରନ୍ତି | 13.5 ପୁସ୍ 0.703 ଭାବରେ 10 କ୍ୟୁଏ ଲୁଏଲ୍ ରେ ବାହାରିଥାଏ ଯାହା ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ତଥ୍ୟ ସହିତ ଆହା ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଜଳ ଦ୍ଵାରା ଉତ୍ତାପ ଯାହା କ୍ୟାଲୋରିମିଟରରେ ଏବଂ ତତ୍ପା କ୍ୟାଲୋରିମିଟରରେ ରଖାଯାଏ

ତେଣୁ ମୋର ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ q ସମୁଦାୟ ବୋଲି କହିବା | କ୍ୟାଲୋରିମିଟରର ନୀତି ଅନୁଯାୟୀ q ସମୁଦାୟ q ଧାତୁ ସହିତ ସମାନ ହେବା ଉଚିତ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ସମୀକରଣକୁ ସମାନ କରେ ତେବେ ଦୁଇଟି ସମୀକରଣକୁ କହିବି ମୁଁ ସେମି ପାଇବି ଛଅ ଚାରି ନଅକୁ ଦଶ କ୍ୟୁଏରେ ଏବଂ ଲୁଲ୍ ପ୍ରତି କିଲୋଗ୍ରାମ ଓଲଟା କେଲଭିନ ଓଲଟା ଓକ ଆହା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା | ଚାଲ୍ ବ୍ଲକ୍ ଯାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ କ୍ୟାଲୋରିମିଟର ଆହା ଖୋଜି ବାହାର କରିବା ହେଉଛି ଯନ୍ତ୍ର ଯାହା ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଆହା

ତେଣୁ ଯେକ any ଶସି ଅଜ୍ଞାତ ତରଳ ପାଇଁ ଏହି ଉପାୟ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ କ୍ଷମତା ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରାଯାଇପାରିବ ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆକର୍ଷଣୀୟ ଘଟଣାକୁ ଦେଖିବା ଯାହାକୁ କୁହାଯାଏ | ଯେହେତୁ ରାଜ୍ୟର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏବଂ ରାଜ୍ୟର ପରିବର୍ତ୍ତନ ପ୍ରକୃତରେ ଆହା ଲୁଲ୍ଲୀୟତ ଉତ୍ତାପ ସହିତ ଆସେ

ତେଣୁ ଆମକୁ ଲୁଲ୍ଲୀୟତ ଉତ୍ତାପର ସଂକଳ୍ପ ଦୁ ତି ବାକୁ ପଡିବ, ଲେଖେଣ୍ଟ୍ ଶବ୍ଦର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ipping ିଟିପିଟି କିମ୍ବା ଶୋଇବା କିମ୍ବା ଯାହା ଆଖୁଦୂଶିଆ କିମ୍ବା ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣଯୋଗ୍ୟ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସେଠାରେ | ବସ୍ତୁର ଚିନୋଟି ଅବସ୍ଥା ଯାହାକି ଆମେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରସଙ୍ଗରେ କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଛୁ ଯାହା କଠିନ ତରଳ ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ଅଟେ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ନିଜସ୍ଵ ଗୁଣ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ପରିମାଣର ଭ physical ଡିକ ପରିମାଣର ମୂଲ୍ୟ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ସେମାନଙ୍କର ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ମୂଲ୍ୟ ଦେଖୁଛୁ | ପ୍ରକୃତରେ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ କିମ୍ବା ସ୍ଥିତିର ପରିବର୍ତ୍ତନ ହାସଲ କରିପାରିବ ଯାହାକି ଗୋଟିଏ ପଦାର୍ଥର ଅନ୍ୟ ପଦାର୍ଥକୁ ଉତ୍ତାପ ଯୋଗ କିମ୍ବା ଉତ୍ତାପ ଏବଂ ଥୁ ଅପସାରଣ ଦ୍ଵାରା ଯାଇପାରେ | ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ଆହା ଦିନକିଆ ପରୀକ୍ଷାରେ ସମ୍ଭବ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ଆସିବ

ଯେହେତୁ ଆମେ ଶୀଘ୍ର ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଏକ ଲୁଲ୍ଲୀୟତ ଉତ୍ତାପ ସହିତ ଏଡେ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ସାଧାରଣ ଭାବରେ ଆମେ ଦୁ understand ିପାରିବା ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଉତ୍ତାପ ଯୋଗ କରୁ କିମ୍ବା ଉତ୍ତାପକୁ ହଟାଇଥାଉ | ପରିସ୍ଥିତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ତାପମାତ୍ରା ବ rise ିବ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ ପାଇବ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରିସ୍ଥିତି ଏପରି ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ତାପମାତ୍ରା ବ not େ ନାହିଁ କିମ୍ବା ହ୍ରାସ ହୁଏ ନାହିଁ ଯଦିଓ ଉତ୍ତାପ ଯୋଗ କରାଯାଏ କିମ୍ବା ଅପସାରଣ କରାଯାଏ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଉଦାହରଣକୁ କହିବା ଏକ ଅର୍ମୋ କ୍ଲ୍ୟୁ ଆହା ଏବଂ ସେଠାରେ ଅଛି | ବରଫ ଟି

ତେଣୁ ବରଫ ଅଛି ଦୁ sorry ଖୁତ t ପୁସ୍ ବରଫ କ୍ୟୁଏ ଯାହା ଆହା ବରଫ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଏହି ଆହା ଏବଂ ସେଠାରେ ବରଫ କ୍ୟୁଏ ଅଛି ଯାହା ତୁମେ କରୁଛୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକ ନିଆଁ ତଳେ ରଖୁଛୁ

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗରମ କରୁଛୁ | ଅପ୍ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗରମ କରୁଛୁ ଏବଂ ଆହା ଏହା କେବଳ ଏକ ପାତ୍ର କିମ୍ବା ଏହା ହୋଇପାରେ ତୁମେ ଏକ ପ୍ରକାର କ୍ଲ୍ୟୁ ଜାଣିପାରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇ ଏକ ପାତ୍ର ବୋଲି କହିଛୁ ଏବଂ ଜଣେ ଏହାକୁ ଗରମ କରୁଛି ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ହେଉଛି ଏବଂ ଯଦି ତୁମର ଅଛି ଅର୍ମୋମିଟର କ h ଶସି ପ୍ରକାରେ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏଠାରେ ସମ୍ଭିବେଶ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଆପଣ ତାପମାତ୍ରା ରେକର୍ଡ କରିପାରିବେ | ଅସୁସ୍ଥ ଦେଖନ୍ତୁ ଯେ କିଛି ସମୟ ପାଇଁ ତାପମାତ୍ରାରେ କ change ଶସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ନାହିଁ ଏବଂ କିଛି ସମୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସମସ୍ତ ବରଫ କ୍ୟୁଏ ତରଳିବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସମସ୍ତ ବରଫ କ୍ୟୁଏ ତରଳିବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହା କେବଳ ଚା 'ତରଳ ଆକାରରେ ରହିବ ଏବଂ ଅଧିକ ଉତ୍ତାପ ତାପମାତ୍ରା ପୁଣି ବ rising ିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ | ବୋଧହୁଏ ଉତ୍ତାପର ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟ ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ବୃଦ୍ଧି କରିବା ନୁହେଁ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା ଶୁନ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ପୁଣି ଥରେ ସଂକ୍ଷେପରେ କହିବାକୁ ଗଲେ ତୁମର ସେଠାରେ କିଛି ଚା ଏବଂ ବରଫ କ୍ୟୁଏ ଅଛି ଯାହା ଏକ ପାତ୍ରରେ ରଖାଯାଏ ଏବଂ ତୁମେ ଏହାକୁ ଗରମ କରିବା ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ | ଏବଂ ତୁମେ ତାପମାତ୍ରା ମାପ କରୁଛୁ ଏବଂ ତୁମେ ଦେଖ ଯେ କିଛି ସମୟ ପାଇଁ ଗରମ ତାପମାତ୍ରା ବ not େ ନାହିଁ ଏବଂ ମନୁର କିମ୍ବା ଅର୍ମୋମିଟର ପ reading ିବା 0 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡରେ ରହିଥାଏ ଯାହା ଫ୍ରୀଜ୍ ପଏଣ୍ଟ ଅଟେ କିମ୍ବା ଯାହାକୁ ଆମେ ବରଫ ବିନ୍ଦୁ ବୋଲି କହିଥାଉ | ବରଫ କ୍ୟୁଏ ତରଳିଯାଏ ତା' ପରେ କେବଳ ତାପମାତ୍ରା ବ rising ିବା ଆରମ୍ଭ କରେ

ତେଣୁ ସେହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଯେତେବେଳେ ତାପମାତ୍ରା ଉତ୍ତାପର ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟ ବ not େ ନାହିଁ ପ୍ରକୃତରେ ତାପମାତ୍ରା ବୃଦ୍ଧି କରିବା ନୁହେଁ ବରଂ କିଛି କରିବା | ଏବଂ ଅନ୍ୟ କିଛି ବରଫ ତରଳିବା ଆକାରରେ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଆହାକୁ ଆହା ପାଇଁ ଏକ ପୁସ୍ ଭାବରେ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଏବଂ ସମୟର ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାକୁ ଚାହୁଁଛି, ବରଫର ପରିମାଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ସମୟ ମିନିଟ୍ କିମ୍ବା ସେକେଣ୍ଡରେ ମାପ କରାଯାଇପାରେ | ଆମ ପାଖରେ ବରଫର t ବା ବ୍ଲକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପାଇଁ ସେହି ମୁନିଟ୍ ଛାଡିବେଉ ଯାହା ଯାହା ଦେଖିବା ତାହା ହେଉଛି କିଛି ସମୟ ପାଇଁ ତାପମାତ୍ରା କିଛି ମିନିଟ୍ କିମ୍ବା ସେକେଣ୍ଡ ପାଇଁ ବ not େ ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ମାପ କରୁଛୁ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହା ବ rising ିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ତା' ପରେ କ'ଣ ଘଟେ ତାହା ପୁଣି ଥରେ ହେବ ଏକ ମାଲଭୁମି

ଅଛି ଏକ ପ୍ଲାଟୋ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ପାଟ ଲାଇନ ଏବଂ ଯାହା 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ଘଟେ ଆମେ ଭଲ ଭାବରେ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଲେଖୁଛୁ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା 0 ଏବଂ ଏହି 100 ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ଅଟେ ଏବଂ ତା' ପରେ ଏହା ପୁନର୍ବାର ବ **rising** ୠବା ଆରମ୍ଭ କରେ | କେବଳ ଏହି ଅଂଶ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା
ହୋଇଛି ଯେଉଁଠାରେ ତାପମାତ୍ରା ବ **not** ୠ ନାହିଁ ଆମେ ଏହି ମାଲଭୁମି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିନାହିଁ ଯାହାକି ଆମେ କିଛି ସମୟ ମଧ୍ୟରେ ଆସୁଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି
ଚିତ୍ରକୁ ମଧ୍ୟ ଦେଖନ୍ତୁ, ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା କରିପାରିବେ ଯେ ଆମର ଡିନୋଟି ଅଛି
ଡେଗ୍ରୀ ଆମେ ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବା | ଚିକିଏ ବଡ଼ ସମାନ୍ତରାଳ | ଅଲ ଟ୍ରିରଙ୍ଗା
ଡେଗ୍ରୀ ଯଦି ସମାନ୍ତରାଳ ଟ୍ରିରଙ୍ଗା ଏହି ଭିନ୍ନଭିନ୍ନ ଆମର ଏକ ଦୃ **solid** ଅଛି ତେବେ ଏହା ଏକ ଦୃ **solid** ଅଟେ ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ତରଳ ଧାରଣ କରିଥିବା
ଏକ ପାତ୍ର ଅଛି ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଅନ୍ୟ ଏକ ପାତ୍ର ଅଛି
ଡେଗ୍ରୀ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଡିନୋଟି ପଦାର୍ଥ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ରାଜ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯାଇପାରେ | ଅନ୍ୟ ଏକ ଆହାକୁ ଠିକ୍ ଯେପରି ଆମେ କିଛି ସମୟ ପୂର୍ବରୁ ଦେଖୁଛୁ ଯେ ଗରମ
ଉପରେ ବରଫ କୁ୍ୟବ୍ ତରଳି ଯାଉଛି ଏବଂ ତରଳି ଯାଉଛି ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି ଏକ କଠିନ ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ପରିଣତ ହେଉଛି
ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଆମକୁ ଆଗକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ନାମ ଦେବା | ପ୍ରକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଏହାକୁ ତରଳିବା କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ କେତେକ ବହିରେ ଫ୍ୟୁଜନ୍
ଭାବରେ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ ତୁମେ ଏହାକୁ ଫ୍ୟୁଜନ୍ ଭାବରେ ଦେଖୁବ ଏହାକୁ ଫ୍ରୀଜ୍ କୁହାଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଗଭୀର ରେଫ୍ରିଜରେଟରରେ ପାଣି ରଖିବ ଯେଉଁଠାରେ ଫ୍ରୀଜର ଅଂଶରେ ବରଫ ତିଆରି କରେ ଯେଉଁଠାରେ **a** ତରଳ ଏକ କଠିନ
ବରଫରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ବାଷ୍ପୀକରଣ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ତରଳ ପଦାର୍ଥକୁ ଏହାର ଗ୍ୟାସୀୟ ରୂପରେ ପରିଣତ କରିବା ପାଇଁ ବାଷ୍ପୀକରଣ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଓଲଟା ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ଘନୀଭୂତ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ | ସଠିକ୍ ଭାବରେ
ଯାହାକି ସାଧାରଣ ନୁହେଁ ଯଦିଓ କିଛି ସାମଗ୍ରୀ ଏହି ସମ୍ପର୍କକୁ ଦର୍ଶାଏ ଯେ କଠିନ ପର୍ଯ୍ୟାୟରୁ ଏହା ଆହା ଗ୍ୟାସ୍ ଫେଜ୍ କ୍ୟାମ୍ପୋରକୁ ଯାଏ | ଏହିପରି ଏକ ଉଦାହରଣ
ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଦେବୁ ଯାହାକୁ ସବ୍ଲିମେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଓଲଟା ପୁନର୍ବାର କୁହାଯାଏ | ଯେହେତୁ ଏକ ଘନ ଘନରୁ ଏକ କଠିନ ପର୍ଯ୍ୟାୟକୁ ଯାଉଥିବା
ଘନତ୍ୱକୁ ଆହା କଣ୍ଡେନ୍ସେସନ୍ କୁହାଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ଅଂଶରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଜଳ ଫୁଟିବା ଆରମ୍ଭ କରେ କାରଣ ବର୍ତ୍ତମାନଠାରୁ ଏଠାରୁ ଆମକୁ ଏହି ନାମରେ ନାମିତ କରିବା | ଏହି ଅଂଶରେ **abcd**
ଏବଂ **e ah** ବରଫ ତରଳିଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଆହା ସହିତ କ'ଣ ହୁଏ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହି ଅଂଶରେ ବରଫ ତରଳିଯାଏ ଜଳ ଗରମ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଉତ୍ତାପ ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ କିମ୍ବା ଜଳ ଗରମ ହେବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ ଉତ୍ତାପ ଏହା ଅନୁସରଣ କରିବ
| **ah** ସମୀକରଣ **q mc delta t** ସହିତ ସମାନ ଯେଉଁଠାରେ **q** ଉତ୍ତାପ ସହିତ ସମାନ ହେଉଛି ପଦାର୍ଥର ମାସ ଏବଂ **c** ହେଉଛି ପଦାର୍ଥର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉତ୍ତାପ
ଏବଂ ତେଲଟା **t** ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏଠାରେ ତାପମାତ୍ରା ପାର୍ଥକ୍ୟ 0 ଏବଂ 100 ମାଇନସ୍ 0 ଅଟେ | 100 ଡିଗ୍ରୀ କିମ୍ବା 100 କେଲଭିନ ଅଟେ ଏବଂ ତା' ପରେ
ଏଠାରେ ଏହି ଅଂଶରେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଅଂଶ **cd** ହେଉଛି ଜଳ ଫୁଟିଲା ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ତାପମାତ୍ରା ବ **rise** ୠ ନାହିଁ ତାପମାତ୍ରା ବ **not** ୠ ନାହିଁ
ଏବଂ ଉତ୍ତାପ ବିଆୟାତ୍ତ୍ୱଲେ ହେଁ ଆମେ ଏହାକୁ ସ୍ନାନ କରୁଛୁ | ସମୟର ଏକ କାର୍ଯ୍ୟ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଏକ ବର୍ତ୍ତମାନ କିମ୍ବା ଫ୍ଲୋ ରଖୁଛୁ ଏବଂ ସିଷ୍ଟମ୍ କୁ
ସେହି ଅବସ୍ଥାରେ ଅଧୀନ କରିଛୁ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହାର ଉତ୍ତାପ କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ସିଷ୍ଟମରେ ପ୍ରବେଶ କରୁଛି କିମ୍ବା ଏହାର ଉତ୍ତାପ ସିଷ୍ଟମରେ ଯୋଡ଼ା ଯାଇଛି ଧରାଯାଉ ଆମେ ସମୟ ବ **increasing** ୠ
ଠିକ୍ ଯାଉଛି କିମ୍ବା ଯଦି ତୁମେ | ବାସ୍ତବରେ ଏହାକୁ ଉତ୍ତାପ ବୋଲି ମଧ୍ୟ କହିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ଏବଂ କେଉଁ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଉତ୍ତାପରୁ ତାହାଣକୁ ବାମକୁ ଯିବା ତେବେ
ଉତ୍ତାପ ଅପସାରଣ ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବା କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ବାମକୁ ତାହାଣକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ ଏଠାରେ ଜଳ ଜଳ ଫୁଟିବା ଆରମ୍ଭ କରେ ଏବଂ ଏହା
ଦ୍ **the** ାରା ଜଳ ଫୁଟିବ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ସମସ୍ତ ଜଳ ବାଷ୍ପରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ସମସ୍ତ ଜଳ ଉତ୍ତାପର ଯୋଗ ସହିତ ବାଷ୍ପରେ ପରିଣତ ହୁଏ ତାପରେ
ତାପମାତ୍ରା ପୁଣି ଥରେ ବ **rising** ୠବାକୁ ଲାଗେ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ମୂଳତ **water** ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ ଗରମ ହୋଇଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ମୁଁ ଆଶା କରେ ଏହି ସଂଖ୍ୟା ସ୍ପଷ୍ଟ ଅଟେ | ଆମେ ସମୟ ବନାମ ତାପମାତ୍ରା ଆଙ୍କିଛୁ ଯେଉଁଥିରେ ଆହା ଏହି ସିଷ୍ଟମ ଉତ୍ତାପର ସମମୁଖୀନ ହୁଏ ଏହି ଅଂଶର
ତାପମାତ୍ରା ବ **rise** ୠ ନାହିଁ ଏବଂ ସିଷ୍ଟମ ଏକ କଠିନରୁ ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଯାଏ
ଡେଗ୍ରୀ ସମସ୍ତ ବରଫ ତରଳିଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସମସ୍ତ ବରଫ ତରଳିଯାଏ ତାପମାତ୍ରା ପୁଣି ବ **rising** ୠବା ଆରମ୍ଭ କରେ | ଏହି ସମୟରେ ଜଳ ଫୁଟିବା ଆରମ୍ଭ
କରେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସିଷ୍ଟମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ତରଳ ଏବଂ ବାଷ୍ପର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ସମସ୍ତ ତରଳ ବାଷ୍ପରେ ପରିଣତ ହୁଏ ତାପରେ ତାପମାତ୍ରା ପୁଣି
ଥରେ ବ **rising** ୠବାକୁ ଲାଗେ
ଡେଗ୍ରୀ ଏହା ସାଧାରଣତ **a** ଏକ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଚିତ୍ର କିମ୍ବା ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତେ ବିଭିନ୍ନ ପର୍ଯ୍ୟାୟର ପ୍ରଦର୍ଶନ | ଉତ୍ତାପର ଯୋଗ ହେତୁ ରାଜ୍ୟର ପରିବର୍ତ୍ତନ କିମ୍ବା ପର୍ଯ୍ୟାୟର
ପରିବର୍ତ୍ତନ ଘଟିଥାଏ ଯାହା ବିଷୟରେ ମୁଁ ମଧ୍ୟ କହିପାରିବି ଯେପରି ଉତ୍ତାପକୁ ଅପସାରଣ କରିବା ଯେଉଁ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ପ୍ରକୃତରେ ତୁମକୁ ଓଲଟା ଦିଗରେ ଗତି କରୁ |