ରାସାୟନିକ ଗତିଜ ଉପରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଲେକ୍ଚର୍ ନମ୍ବର ବାର ଯାହା ଆମେ ଗତ ଏକାଦଶ ବକ୍ତୃତା ପାଇଁ ଏହା ଉପରେ ରହିଛୁ

ତେଣୁ ଆହା ଶୀଘ୍ର ଆପଣଙ୍କୁ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ କ'ଣ କରୁଥିଲୁ ତାହା ମନେପକାଇବା ପାଇଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ବିଷୟରେ ଅତି ସଂକ୍ଷେପରେ କଥା ହୋଇଥିଲୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହା କହିଥିଲୁ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଗତିଜ ଶକ୍ତି ବଣ୍ଟନ ଅଧିକାର ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାତ୍ରରେ ଗ୍ୟାସ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭଗ୍ନାଂଶ ଯାହାକି ସମ୍ପୃକ୍ତ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ସହିତ x ଅକ୍ଷରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବଣ୍ଟନ ପାଇଁ ମୁଖ୍ୟ ବିନ୍ଦୁ ଅଟେ ଯେ ସମସ୍ତ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ରହିବ ନାହିଁ | ସମାନ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ସେଠାରେ ଗତିଜ ଶକ୍ତିର ବଣ୍ଟନ ଅଛି ତାପରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମୂଲ୍ୟରେ ଶିଖେ ଏବଂ ଏହି ମୂଲ୍ୟ ଏହି ମୂଲ୍ୟକୁ ଆହା କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ଏହି ମୂଲ୍ୟକୁ ଶିଖେ ଆମେ କହିଥାଉ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି ଆଣିବା? ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ସହିତ କେତେ ଜଡିତ

ତେଣୁ ଆମେ କହୁ ଯେ ଧରାଯାଉ ଆମେ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ତାପମାତ୍ରା ତିନୋଟି ଏବଂ କେଲଭିନ ଏବଂ ନଅଟି ଲୁହା କେଲଭିନକୁ ଠିକ୍ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରୁ, ଯେତେବେଳେ ତୁମେ କ୍ରୋଧ ବ increase ଼ିବ ସେତେବେଳେ କଣ ହୁଏ | ature ନଅ ଏବଂ କେଲଭିନ ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ଘଟେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏହି କଳା ବକ୍ରକୁ ଦେଖ , ଏହା ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ବ୍ୟାପକ ବିସ୍ତାର ହୋଇଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମର ଅଧିକ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ସହିତ ଅଧିକ ଅଣୁ ଅଛି ଏବଂ ସର୍ବାଧିକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଗତିଜ ଶକ୍ତିର ମୂଲ୍ୟ ମଧ୍ୟ ବୃଦ୍ଧି ପାଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୂଲ୍ୟ | 300 କେଲଭିନ ତୁଳନାରେ ଏହା ବୃଦ୍ଧି ପାଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଧରାଯାଉ ତୁମେ କହୁଛ ଠିକ ଅଛି ଏହି ସମୟରେ ଏହା ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଶକ୍ତି ଉପରେ ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଉପରେ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ | ପାହାଡର ଶିଖରକୁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଏବଂ ତା'ପରେ ବ୍ୟାରେଜର ଉପର ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହା କୁହନ୍ତି ଯେ ଏହା ea ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ କୁହନ୍ତି ଯେ ea ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଆପଣ କେବଳ ଏକ ଭୂଲମ୍ବ ଆଙ୍କନ୍ତି | y ଅକ୍ଷ ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ରେଖା

ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରାରେ 300 କେଲଭିନ ଏହି ନୀଳ ଛାୟା ଅଞ୍ଚଳ ଅଟେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭଗ୍ନାଂଶ ଯଦି ଏହି ଭଗ୍ନାଂଶ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଥାଏ | ଶକ୍ତି ଏବଂ ଅତ୍ୟଧିକ ମାତ୍ରାରେ ରହିଲେ ଏହି ଭଗ୍ନାଂଶିକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହଜରେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି କାରଣ ସେମାନଙ୍କ ପାଖରେ ପୂର୍ବରୁ ଶକ୍ତି ଅଛି ଯାହା ଇ କିମ୍ବା ତା'ର ନିକଟତର ଅଟେ, ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ତାପମାତ୍ରା ବ increase ଼ାଇବ ସେତେବେଳେ ଚିତ୍ରକଳା ଭଳି | ତୁମକୁ କହିଥାଏ କିମ୍ବା ଚିତ୍ର ଅନୁଯାୟୀ ଏହା ତୁମକୁ ଏକ ଚିତ୍ର ଅନୁଯାୟୀ କହିଥାଏ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏହାକୁ ୨00 କେଲଭିନକୁ ବ increase ଼ାଇବି ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କଳା ବକ୍ରକୁ ଦେଖ, କଳା ବକ୍ର ବର୍ତ୍ତମାନ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ଏହା ଉପରେ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଧିକ କ୍ଷେତ୍ର ଅଛି | ea ଉପରେ ଥିବା କଳା ବକ୍ରତା

ତେଣୁ କ୍ଷେତ୍ରଟି କ'ଣ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରକୁ ଦେଖନ୍ତି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କଳା ବକ୍ର ପାଇଁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭଗ୍ନାଂଶ ଯାହା ୨00 କେଲଭିନରେ ବକ୍ର ଅଟେ ଯାହା ଆପଣ ବୁ understand ିପାରିବେ ଯେ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଅଣୁ ଅଧିକ ଅଧିକ ଅଣୁ ଅଛି | 300 କେଲଭିନରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଧିକ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହାକି ସକ୍ରିୟତାର ଶକ୍ତିଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ଅଛି ଅତିକମରେ ଅଧିକ ସକ୍ରିୟତାର ଶକ୍ତି କିମ୍ବା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ପରିସରଠାରୁ ଅଧିକ

ତେଣୁ ୨00 କେଲଭିନ ଫ୍ରା ରେ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତିଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ଥିବା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭଗ୍ନାଂଶଠାରୁ ଅଧିକ ଶତକଡ଼ା କେଲଭିନରେ ଶକ୍ତି ସକ୍ରିୟତାଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ଥିବା ଛାୟା ଅଞ୍ଚଳରୁ ଉପଲବ୍ଧ

ତେଣୁ ନଅ ଶହ କେଲଭିନ ପାଇଁ ଛାୟା ଅଞ୍ଚଳ ସବୁଜ ହେବ | ପରୀକ୍ଷଣ ସମୟରେ ଏବଂ ନୀଳ ରଙ୍ଗର ଛାୟା ଅଞ୍ଚଳ କେବଳ ନୀଳ ରଙ୍ଗର ହେବ ଏବଂ ଏହା ତୁମକୁ ସିଧାସଳଖ କହିବ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତାପମାତ୍ରା ବ increase ଼ାଏ

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ଲେଖିଥିଲୁ ତାହା ପୁନର୍ବାର ଫେରିଯିବା ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ଛାଇ ଅଂଶର କ୍ଷେତ୍ର | ତାପମାତ୍ରା ବ as ଼ିବା ସହିତ ଡାହାଣ ବ increases ଼ିଯାଏ

ତେଣୁ ତାପମାତ୍ରା ବ as ଼ିବା ସହିତ ଛାଇ ଅଂଶର କ୍ଷେତ୍ର ବ increases ିଯାଏ ତାପରେ ତାପମାତ୍ରା ବ as ଼ିବା ସହିତ ଆମେ ଯାହା କହିଥିଲୁ ତାହା ବଣ୍ଟନ ବ୍ୟାପକ ହେଲା ଏବଂ ବିତରଣର ଶିଖର ଗତିଜ ଶକ୍ତିର ଉଚ୍ଚ ମୂଲ୍ୟକୁ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ହେଲା |

ତେଣୁ ଏହା ଆମେ ପୂର୍ବରୁ କହି ସାରିଛୁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କହିଥିଲି ତାହା ହେଉଛି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଭଗ୍ନାଂଶର ଶକ୍ତି ଅଧିକ ଥିବା ଅର୍ଥ | s ଉପରେ ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ea ରୁ rt ଉପରେ ମାଇନସ୍ ea କୁ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରର ତାପମାତ୍ରା ନିର୍ଭରଶୀଳତା ପାଇଁ ଆରେନିୟସ୍ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ସହିତ ଜଡିତ କରେ ଯାହା କହିଥାଏ ଯେ rt ଦ୍ min ାରା ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ, ତେବେ କ'ଣ? ଏହି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ କୁ କହିଥାଏ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର କେଉଁ ଭଗ୍ନାଂଶ ea ରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତି ପାଇବ ଯାହା ଦ୍ they ାରା ସେମାନେ ସହଜରେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଇପାରିବେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ତାପମାତ୍ରା ଅଧିକ ଅଧିକ ବକ୍ର ତଳେ ଏକ ଛାଇ ଅଂଶ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସଂଖ୍ୟା ହେଉଛି ଶକ୍ତି ସହିତ ସମାନ କିମ୍ବା ତା'ଠାରୁ ଅଧିକ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହାଠାରୁ ଅଧିକ ଅର୍ଥ ଏବଂ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବାର ଏକ ବଡ଼ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶୀଘ୍ର ଘଟେ ଏବଂ ଏହା ଆଲୋଚନା ପଛରେ ଧାରଣା ଥିଲା | ଶକ୍ତିର ବଣ୍ଟନ ତାପମାତ୍ରାର କାର୍ଯ୍ୟ ଭାବରେ ଶକ୍ତିର ଏହି ବଣ୍ଟନ ଏବଂ ମୋର ତାପମାତ୍ରାକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କଲାବେଳେ ବିତରଣର ଆକୃତି କିପରି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ତାହା ଦେଖିବା ଅର୍ଥାତ ଏକ ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରା ଠାରୁ ଉଚ୍ଚକୁ ଯାଏ | ଏର ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ଏହା ଡାହାଣକୁ କେଉଁ ଆଡକୁ ଯାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମ ଆହା ଗତିଜକୁ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଚାଲନ୍ତୁ ଏହି rna ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିକୁ ଟିକେ ଅଧିକ ଘନିଷ୍ଠ ଭାବରେ ମନେରଖନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା rt ଉପରେ କା ମାଇନସ୍ ଥିଲା

ତେଣୁ ଏହା ଆମର ହାର ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି

ତେଣୁ ମୁଁ ଭାବୁଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସମୀକରଣ ନମ୍ବର | ଦୟାକରି ଯାଆନ୍ତୁ ଏବଂ କ୍ରସ ଚେକ୍ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଆପଣ କରୁଛନ୍ତି ତାହା ସବିଶେଷ ତଥ୍ୟ ଦେଖିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ କେଉଁଟି ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏକ କୃଅ ଆପଣ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବେ କିନ୍ତୁ ଏହାପୂର୍ବରୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ଫର୍ମକୁ ଏକ୍ସପୋଜେଣ୍ଟରେ ମନେ ରଖିବା | ଏକ୍ସପୋନ୍ସନ୍ ର ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଡାଇମେନ୍ସଲେସ୍ ଡାହାଣ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ ଓଭର rt ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା କ dim ଣସି ଡାଇମେନ୍ସନ୍ ନୁହେଁ ଯେ ଏହା କ'ଣ ତାହା ଆସନ୍ତୁ ଯାଞ୍ଚ କରିବା ଯେ ସାଧାରଣତ e ea ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି କିଲୋ ଜୁଲ୍ସରେ ପ୍ରକାଶିତ ହୁଏ | ପାୱାର 3 ଜୁଲ୍ ମୋଲ୍ ଓଲଟା ଡାହାଣକୁ କିଲୋ ମିଲ୍ ହଜାରେ କିମ୍ବା 10 ଲେଖିପାରେ ମୁଁ ସେହି ଫର୍ମରେ ଲେଖିପାରିବି ଆହା ନାମକରଣ ବିଷୟରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା rr ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ସର୍ବଭାରତୀୟ ଗ୍ୟାସ୍ ସ୍ଥିର ଏହା ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି 8.314 ଜୁଲ୍ କେଲଭିନ | ଏହା ହେଉଛି r ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକ ଠିକ୍ ଏବଂ | ତାପରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ତାପମାତ୍ରାରେ k ର ଏକକ ଅଛି ଯାହାକି କେଲଭିନ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଯାହା ଜାଣୁ ତାହା ହେଉଛି ଆମେ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନ୍ ଇଏର ନାମକରଣର ଏକକ ଜାଣୁ ଯାହା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଅଟେ ଏବଂ ଆମେ ଯଥାକ୍ରମେ r ଏବଂ t ର ୟୁନିଟ୍ ମଧ୍ୟ ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଶୀଘ୍ର ea କରିବାକୁ ଦିଅ | ୟୁନିଟ୍ ଦ୍ r ାରା rt ଦ୍ so ାରା

ତେଣୁ ୟୁନିଟ୍ ଅନୁଯାୟୀ rt ଦ୍ e ାରା ଆମକୁ rt ଉପରେ ୟୁନିଟ୍ ଅନୁଯାୟୀ ଆମକୁ ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ଜୁଲ୍ ଦେବ ମୁଁ ହଜାରେକୁ ଦୂରେଇ ରଖିବି କାରଣ ହଜାରେ କେବଳ ଦଶଟି ପାୱାର୍ ରେ ଅଛି | କିଲୋ ଜୁଲେସ୍ ଯାହା ପାଇଁ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ପ୍ରକାଶ କରିବାର ଏହି ସାଧାରଣ ଉପାୟରେ ତା'ହେଲେ ମୋର r ଅଛି ଯାହା ପ୍ରତି କେଭିନ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ଜୁଲ୍ କିମ୍ବା ମୋଲ୍ ପିଛା କେଲଭିନ କିମ୍ବା ତା'ପରେ ମୋର k ଠିକ୍ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ ଏହା କରିବା କ୍ଷଣି ତୁମେ ବୁ understood ିଛ ଏହା ଘଟିଛି

ତେଣୁ କେଲଭିନ ବାତିଲ ହୋଇଯାଏ ମୁଁ ଏହା ସହିତ ରହିଗଲି ଏବଂ ତା’ ପରେ ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକ ମଧ୍ୟ ବାତିଲ ହୋଇଯାଏ
ତେଣୁ ମୋର ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ମୋର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ଅଛି ଯଦି ମୋର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ଅଛି ତେବେ ମୁଁ ଅଛି ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ସହିତ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭଲ କାରଣ ଏହା t ଅଟେ | ସେ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନ୍ ର ଶକ୍ତି ଏହା ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯାହା ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ ଆମେ କେବଳ ପ୍ରମାଣ କରିଛୁ ଯେ ଏହା ପ୍ରକୃତରେ ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ଅଟେ ଏହାର ମହତ୍ତ୍ is କାହିଁକି ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଆମେ କାହିଁକି ଏହା କରୁଛୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ମୁଁ ଏହା କରିପାରି ନ ଥିଲି ଏବଂ କେବଳ ଘୁଞ୍ଚି ଯାଇଥିଲି | ଯାହା ଦ୍ you ାରା ମୁଁ ତୁମକୁ ଆଗରୁ ବକ୍ତୃତା ସମାପ୍ତ କରିଥିବାର ଜାଣି ପାରିବି କିନ୍ତୁ ବିଷୟଟି ହେଉଛି ନିମ୍ନଲିଖିତକୁ ଦେଖ, ତୁମେ ଏହି ସମୀକରଣଗୁଡ଼ିକୁ ସ୍ମରଣ କରିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କରୁନାହଁ, ତୁମକୁ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ସମୀକରଣର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମୀକରଣ ତୁମକୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି ଯଦି ଏହା ତୁମେ | ଏହା ଜାଣ ଯେ rt ଦ୍ this ାରା ଏହା ତୁରନ୍ତ ପ୍ରଦର୍ଶନରେ ଥିବା ଶକ୍ତି ଅଟେ ଯାହାକୁ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ମନେ ରଖିବ ଯେ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ହେବାକୁ ପଡିବ କ reason ଣସି କାରଣରୁ ଧରାଯାଉ ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ତୁମେ ଆହା କିଛି କରୁଛ ଅତି ଶୀଘ୍ର ତୁମେ ଦ ing ଡୁଛ ଏବଂ ତୁମେ ଲେଖ କ ewhere ଣସି ସ୍ଥାନରେ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ତୁମେ କହୁଛ ଯେ k ମାଇନସ୍ ଓଭର ରାଇଟ୍ କିମ୍ବା e ଓଭର ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ତୁମେ ଭୁଲି ଯାଇଛ ବୋଲି ଭାବୁଛ ତୁମେ ଭାବୁଛ କି ଏହି ସମୀକରଣଟି ଠିକ୍ କି ଭୁଲ୍ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ଯାଅ ଏବଂ ଯାଞ୍ଚ କର ଯେ ମୋର ଯାହା ଅଛି | ଲେଖା ହୋଇଛି ଯଦି ମୁଁ ଏହା r ଦ୍ୱାରା ea ଅଟେ କିମ୍ବା ଯଦି ତୁମେ t ଦ୍ୱାରା ea ଲେଖିଛ ତେବେ ଏହା ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ହୋଇନଥାଏ ଯେପରି ତୁମେ କେବଳ ଦେଖିଛ ଏହା କେବଳ ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ହୋଇଯାଏ ଯଦି ମୋର rt ଉପରେ ea ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ rt ନୂତନ ନାମରେ ଅଛି ଏବଂ ea ଅଛି | ସେମାନଙ୍କ ପାରମ୍ପାରିକ ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକରେ ପ୍ରକାଶିତ ସଂଖ୍ୟାରେ ଠିକ୍ ଏହି କାରଣରୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ତୁମ ପାଇଁ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯାଞ୍ଚ ପଏଣ୍ଟରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି କି ତୁମେ ପ୍ରକୃତରେ ସମୀକରଣକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଲେଖିଛ କି ନାହିଁ ଯଦି ତୁମେ ଭୁଲିଯାଅ ଯଦିଓ ତୁମେ ଭୁଲିଯାଅ ତୁମେ ସର୍ବଦା ମନେ ରଖିବ | ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ପାୱାର୍ ର ଆବଶ୍ୟକତା ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ୍ସପୋନ୍ସନ୍ ମୋର ସେଠାରେ ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ପରିମାଣର ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନଲେସ୍ ୟୁନିଟ୍ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ rt ଉପରେ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ , ଥରେ ସେହି କୋଷଟି ତୁମେ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ଫେରିବା ପରେ ଏହାର k ae ସହିତ ସମାନ | ମାଇନସ୍ ଓଭର rt
ତେଣୁ ଏହା ପରେ କଣ ଘଟିବ କାରଣ ଏହି r ରୁ ମାଇନସ୍ a ରୁ ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ଠିକ୍ ଏକ k ର ସମାନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ
ତେଣୁ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଲେଖି ପାରିବି ତାପରେ a ର ଏକକ ସମାନ ହେବା ଉଚିତ | k ର ଏକକକୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି a ପାଇଁ | ପ୍ରଥମ ଅର୍ଡର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମନେ ରଖନ୍ତୁ ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ k କ’ଣ ଥିଲା
ତେଣୁ k ସମୟ ବିପରୀତ ଡାହାଣ ଥିଲା ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଅଧିକାରର ଏକକ ହେବ ତାପରେ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କ’ଣ ହେବ ତାହା ମନେରଖ |
ତେଣୁ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ k ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି k ର ୟୁନିଟ୍ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ଓଲଟା ସମୟ ଓଲଟା ଲିଟର କହୁଛି ଏବଂ ଏହା ପୁଣି k ର ଏକ ୟୁନିଟ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ଫର୍ମ କାରଣ ଏହି ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ଫର୍ମଟି କିଛି ଶୁଦ୍ଧ ସଂଖ୍ୟା ତେବେ ଏକ ଇଚ୍ଛାର ଏକକଗୁଡିକ k ର ଏକକ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଯଦି ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ, ତେବେ ଏହା କେବଳ ସମୟର ଓଲଟା ଯଦି ଏହା ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ଏହିପରି ଚାଲିଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି ଲିଟର ଅଟେ | ସମୟ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ବା ୟୁନିଟ୍ ଗୁଡିକ ବିଷୟରେ କେବଳ ଚେକ୍ କ୍ରସ୍ କରିବାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ତାପମାତ୍ରା ନିର୍ଭରଶୀଳତା ଅଧୀନରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଅଂଶ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହା ଆରେନିୟସ୍ ପାରାମିଟରଗୁଡିକ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରୁଛି ଆସନ୍ତୁ ଏହା କରିବା ଆମେ ମୂଳ ପାରାମିଟରଗୁଡିକ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରୁଛୁ
ତେଣୁ ଦୁ sorry ଖିତ t ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବା | ତାଙ୍କର ଇଚ୍ଛା ମୁଁ ଏଠାରେ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଆରେନିୟସ୍ ଲାଲ୍ ସମୀକରଣକୁ ଫେରିବା ଯାହା ଦ୍ k ାରା rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ସମାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଯାହା କରିପାରିବି ତାହା ହେଉଛି ମୁଁ ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ପ୍ରାକୃତିକ ଲୋଗାରିଦମ ନେଇପାରେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହା ପ୍ରାକୃତିକ ବୋଲି କହିପାରେ | k ର ଲଗ ଏକ ମାଇନସ୍ ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ର ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ସହିତ rt ok ଉପରେ ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହାକୁ ସମୀକରଣ ନମ୍ବର ଦୁଇ ହେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖନ୍ତୁ ଯେ ଏହି ସମୀକରଣ ଏହାର ପୂର୍ବର ନୁହେଁ, ଆପଣ ପୂର୍ବ ବକ୍ତୃତା ଜାଣିଛନ୍ତି କାରଣ ମୁଁ ଜାଣେ ଆପଣ କଥାବାର୍ତ୍ତା ଜାଣିଛନ୍ତି | ଆଜି ତାପମାତ୍ରା ନିର୍ଭରଶୀଳତା ବିଷୟରେ ମୁଁ ସମୀକରଣ ସଂଖ୍ୟାଗୁଡ଼ିକର ନୂତନ ସେଟ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଛି ଠିକ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ମୋର ଏହା ଅଛି ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ଲେଖି ପାରିବି ln k ln ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ଲଗ୍ ବେସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଦୁ sorry ଖିତ | ପ୍ଲସ୍ ଏହା ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା rt ok ଉପରେ ମାଇନସ୍ ea ହୋଇଯିବ କିମ୍ବା ପରବର୍ତ୍ତୀ ପୃଷ୍ଠାକୁ ଯାଆନ୍ତୁ k ର ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ea ର ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ, ଏହାକୁ ତିନୋଟି ଦିଅନ୍ତୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଲଗ୍ ଅନୁଯାୟୀ ମଧ୍ୟ ପ୍ରକାଶ କରିପାରିବି | ଆଧାର ଦଶ
ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଶୂନ୍ୟ ତିନି ଲଗ ବେସ୍ ଦଶ k ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଶୂନ୍ୟ ଥ୍ରୋ ସହିତ ସମାନ | ee ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ଦେଖନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ଲଗ୍ ହେବ
ତେଣୁ ମୋତେ ପୁନର୍ବାର ଲେଖିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଏହା ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଶୂନ ତିନି ଲଗ୍ ଦଶ k ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଶୂନ୍ୟ ତିନି ଲଗ ଦଶ rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ea ଏବଂ ତା’ ପରେ ମୁଁ କଣ? ମୁଁ କରିପାରିବି, ମୁଁ ଲଗ୍ k ଲେଖିପାରେ ଯାହାକି ଲଗ୍ ବେସ୍ 10 k ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ, ଯାହା ଲଗ୍ ବେସ୍ 10 ଏକ ମାଇନସ୍ ଇଏକୁ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଶୂନ୍ୟ ତିନିଟି ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା କରିଛି ତାହା ହେଉଛି ମୁଁ ଏହି lnk କୁ ଲଗ ବେସ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇ ଦେଇଛି | 10.
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ରୂପାନ୍ତର କାରକ ତାପରେ ମୁଁ ନେଇଛି ଏବଂ ସମୀକରଣକୁ 2.303 ରେ ବିଭକ୍ତ କରିଛି
ତେଣୁ 2.302.303 ବାତିଲ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ମୋର ଏଠାରେ 2.303 ର ଏକ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଅଛି ଏବଂ ଲଗ୍ ବେସ୍ 10 ରେ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ସମୀକରଣ | ପୁଣିଥରେ ଏହି 10 କୁ ଲଗ୍ କର ତୁମେ ଏଠାରେ ସମୀକରଣ 3 କୁ ଦେଖ, ଯଦି ମୁଁ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ଟିକିଏ ଭିନ୍ନ ଫର୍ମ ଲେଖେ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଲେଖି ପାରିବି ଯେପରି k ର ଏହି ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ rt ଉପରେ ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ଚାରୋଟି ହେବା ମୁଁ କେବଳ ସୁଇଚ୍ କରିଛି | ଶବ୍ଦର କ୍ରମ ଏବଂ ଥରେ ମୁଁ ଏହା ଲେଖିସାରିବା ପରେ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ବୁ understand ି ପାରିବ ଯଦି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସିଧା ଲାଇନର ସମୀକରଣ | ଏକ ସିଧାସଳଖ ରେଖାର ସମୀକରଣ ହେଉଛି ଯାହା ମୁଁ ପାଇଛି, ମୁଁ ଏକ ସିଧା ଲାଇନ ପାଇବା ଉଚିତ ଯଦି ମୁଁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ପ୍ଲଟ୍ କରେ ଏବଂ ପ୍ଲଟ୍ ପ୍ରକାର ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ପ୍ଲଟ୍ ହେବା ଉଚିତ୍ ପ୍ଲଟ୍ ପ୍ରକାର ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ପ୍ଲଟ୍ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ଆମେ ଏଠାରେ ଯାହା ବାହାରକୁ ଯାଉଛୁ
ତେଣୁ ପ୍ଲଟ୍ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇଲୁ ତାହା ହେଉଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ ପ୍ଲଟ୍ ଦିଅନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୋର ଯାହା ଅଛି, ମୋର k ର ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ମୁଁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ପାଇବି ଯାହା ତାପମାତ୍ରାର ଓଲଟା ଅଟେ |
ତେଣୁ ମୁହୂର୍ତ୍ତରେ ମୋର ଏହା କହିବା ଯେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ବିନ୍ଦୁ ଏବଂ ମୁଁ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ବିନ୍ଦୁ ମାଧ୍ୟମରେ ଏକ ସିଧା ଲାଇନ ପାଇଥାଏ
ତେଣୁ ଏହି ସମୀକରଣଟି କ’ଣ ଠିକ୍ ତାହା ମନେ ରଖନ୍ତୁ ସମୀକରଣ ମୋତେ ପୁନର୍ବାର ସମୀକରଣ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ | rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ, ଯାହାକୁ ଆମେ ପୁନ r ଲିଖନ କରୁ ଯେହେତୁ ln k rt plus ln k ଉପରେ ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଆମେ କଣ କରୁଛୁ ତୁମେ lnk କୁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ଷଡଯନ୍ତ୍ର କରୁଛ

ତେଣୁ ଇଣ୍ଟରସେପ୍ଟ କ'ଣ ସ୍ୱାଭାବିକ ? a ର ଲଗ୍ ଏବଂ ଯାହା ବି ହେଉ ବର୍ତ୍ତମାନ ope ାଲଟି mi ସହିତ ସମାନ | nus ea over r right ଏହା ମିଳିଲା କଠିନ ସମୀକରଣ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଆପଣ କିପରି rnas ପାରାମିଟରଗୁଡିକ ଗଣନା କରିପାରିବେ, ତେବେ ପାରାମିଟରଗୁଡିକ କ'ଣ ଏକ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ ରେଟ୍ ସ୍ଥିର ଡାହାଣ ଆହା ଦୁ sorry ଖିତ, ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଏବଂ ତା'ପରେ ea | ଯାହା ହେଉଛି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି ଯାହା ତୁମେ ଏହାକୁ କିପରି କର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ୍ ତୁମେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନେଇଛ ତୁମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କିଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁନାହଁ କିନ୍ତୁ ତୁମେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଥିବା ଏକମାତ୍ର ଜିନିଷ ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ତାପମାତ୍ରାକୁ ତିନି ଶହ କେଲଭିନର ତାପମାତ୍ରା ନେବାବେଳେ ଆମେ କହିପାରିବା ତୁମେ ଆହା ଆରମ୍ଭ କର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆହା ଲିଟର ପିଛା ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଯାଅ ଯଦି ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ତାପମାତ୍ରା ବ raise ାଇବ ତୁମେ ତାପମାତ୍ରାକୁ 300 ରୁ 320 କେଲଭିନ କହିବାକୁ କହିବ | ଅନ୍ୟ ସମସ୍ତ ଜିନିଷ ସମାନ ରହିଥାଏ ତୁମେ ଅନ୍ୟ କ change ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ହାର ମଧ୍ୟ ନିର୍ଭର କରେ

ତେଣୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଆହା ଏକାଗ୍ରତା ସମାନ ରହିଥାଏ ତୁମେ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ତାପମାତ୍ରା

ତେଣୁ ତୁମେ ତାପମାତ୍ରା ବଦଳାଇବା ପରେ ତୁମେ ଯାହା କର ତାହା ତୁମେ | ତାପରେ ବିଭିନ୍ନ ତାପମାତ୍ରାକୁ ଯାଆନ୍ତୁ କୁହ 320 କେଲଭିନ 340 କେଲଭିନ ତୁମେ 360 କେଲଭିନ ଜାଣିଛ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ୍ ଅନୁମତି ଦେବ ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ତୁମେ ଏହି ପଏଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକୁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ଜେନେରେଟ୍ କର ତୁମର ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ ଥରେ ତୁମର ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ ଥଲେ ସମୀକରଣର ହାରରୁ ତୁମର ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ ଅଛି, ତେବେ ତୁମେ ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟର ଏହି ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗକୁ ଗୋଟିଏ ପରେ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଏଥିରୁ ଏବଂ rns ସମୀକରଣରୁ ଷଡଯନ୍ତ୍ର କରୁଛ ଯାହା ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ତୁମେ ପ୍ରାକୃତିକ ପ୍ରାପ୍ତ କରୁଛ | ଏକ ଇଣ୍ଟରସେପ୍ଟ ଭାବରେ ଲଗ୍, ଯେଉଁଥିରୁ ଆପଣ ଏକ ଆଣ୍ଟି ଲଗ୍ କରି ପାଇପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ମାଇନସ୍ ଇ ଓଭର ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ any ାରା ଆପଣ ଯେକ any ଣସି ରିକ୍ ଦ୍ୱାରା ଆରେନିୟସ୍ ପାରାମିଟରଗୁଡିକ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରନ୍ତି | ଆପଣ କାର୍ଯ୍ୟ କରୁଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ଧ୍ୟାନ ଦେଉଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ଲ୍ୟାବ୍ରେ ପ studying ୁଛନ୍ତି ମୁଁ ଆଶା କରୁଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ରୋଜଗାର ହାର ସମୀକରଣର ମହତ୍ତ୍ you ଆପଣଙ୍କ ପାଇଁ ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି, ବିଶେଷତ r ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ ଆହା ମାଇନସ୍ ଇ ଉପରେ rt ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ | ଏବଂ ଆରେହେନିୟସ୍ ପାରାମିଟରଗୁଡିକ ଜାଣିବା ପାଇଁ ଆପଣ କିପରି ଆପଣଙ୍କର ପରୀକ୍ଷଣକୁ ଡିଜାଇନ୍ କରିପାରିବେ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଯାହାକି ପ୍ରି ଏକ୍ସପୋନେନ୍ସିଆଲ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ କିମ୍ବା ଫ୍ରିକ୍ୱେନ୍ସି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଏବଂ ତା'ପରେ e ଯାହା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଅଟେ ଏଠାରେ ଏକ ବଡ଼ ଧାରଣା ଯଦି ଆପଣ ଏହା ଜାଣିଥିବେ | ଦେଖନ୍ତୁ ମୁଁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ଏହା କରିସାରିଛି ଏବଂ ମୁଁ କହିଛି ଯେ ତୁମେ କେବଳ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଥିବା ତାପମାତ୍ରା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ତୁମେ ଅନ୍ୟ କିଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ କର ନାହିଁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଏକ ସ୍ପଷ୍ଟ ଧାରଣା ଅଛି ଯେ ଧାରଣା ହେଉଛି | ଯଦି ଆମେ ଅନୁମାନ କ'ଣ ଲେଖିବା ଯେ ଏହା ହେଉଛି rnas ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଏବଂ ea ଯାହା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ତାପମାତ୍ରା ଠାରୁ ସ୍ are ାଧୀନ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି a ଏବଂ a ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ପରିସର ଉପରେ ସ୍ଥିର | ଅଧ୍ୟୟନ କରିଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମର ତାପମାତ୍ରା ପରିସର ଆହା ତୁମେ ଜାଣିଛ ତିନି ଶହ କେଲଭିନ କହିବା ଠାରୁ କିମ୍ବା ତୁମେ ଦୁଇ ଆହ ଅଶୀ କେଲଭିନରୁ ଚାରି ଶହ କେଲଭିନ ଜାଣିଛ, ତେବେ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏହି ଷଡଯନ୍ତ୍ର କରୁଛ ସେତେବେଳେ ତୁମର ଧାରଣା ହେଉଛି rnas ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ହେଉଛି ଏହା ଏବଂ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି | e ସେମାନେ ସ୍ଥିର ଅଟନ୍ତି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ସେମାନେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁନାହାଁନ୍ତି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ବିନ୍ଦୁକୁ ସ୍ପଷ୍ଟ କରିଦେଇଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇବାକୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ଲଟ୍ ଯାହା ଆପଣ ଦେଖୁଛନ୍ତି ଆମକୁ ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତିର ଏହି ମହତ୍ତ୍ to କୁ ଆଗକୁ ବ you ିବା | ଜାଣନ୍ତୁ ଏହି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାର ପରିମାଣ ଅନୁଯାୟୀ କହିଥାଏ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜିର ମ୍ୟାଗ୍ନିଚିଉ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ଠିକ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବା, ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କିଛି ସମୀକରଣ ଦେଇ ଯିବାକୁ ଦେବ ଏବଂ ତା'ପରେ ଆମେ ବୁ understand ିବୁ ଯାହା ଆମକୁ କହୁଛି କିନ୍ତୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ପାଇଁ ମୋତେ କେବଳ ଉଲ୍ଲେଖ କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ କାରଣ ଏହା ଏକ ope ୁଲା ଥିଲା ଏହା ଏକ ope ୁଲା ଥିଲା ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଏହା ହେଉଛି ln k ବନାମ 1 ର ପ୍ଲଟ୍ ଯାହା ଦ୍ here ାରା ଆପଣ ଏଠାରୁ ପାଇଥିବା ଅନ୍ତର୍ନିହିତ ବାର୍ତ୍ତା ହେଉଛି ଖାଲ ମାଇନସ୍ ଇ ସହିତ ସମାନ | ଓଭର rr ଏକ ସ୍ଥିର ଅଟେ

ତେଣୁ ope ାଲଟି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ope ାଲଟି ଏହି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ | ତୁମକୁ କହିବ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ତୁମକୁ କହିଥାଏ ଯେ ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେତେ ସମ୍ବେଦନଶୀଳ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ତାପମାତ୍ରା ବଦଳାଇବ ଏହି ope ାଲ କିମ୍ବା ଇ ଡିଗ୍ରୀ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବ ଯେଉଁଥିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ପ୍ରଭାବିତ ହେବ

ତେଣୁ ମୋତେ ତାହା ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ କିନ୍ତୁ ମୁଁ ଏହା କରିବା ପୂର୍ବରୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ଲେଖିବାକୁ ଭୁଲିଗଲି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ଲଟକୁ ଆରେନିୟସ୍ ପ୍ଲଟ୍ ବୋଲି କୁହାଯାଏ ଯାହା ମୁଁ ଭାବିଥିଲି କିନ୍ତୁ ଯାହାବି ହେଉ ମୁଁ ଯାହା କହୁଥିଲି ତାହା ହେଉଛି ସେତେବେଳେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତିର ପରିମାଣ | ea ea ଆପଣଙ୍କୁ ଡିଗ୍ରୀ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବ କିମ୍ବା କହିବ ଯେଉଁଥିରେ ଟେମ୍ପର ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ଅବସ୍ଥାରେ ସମାନ୍ତରାଳ ଅବସ୍ଥାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର ବୃଦ୍ଧି ପାଇଥାଏ | ତାପମାତ୍ରା ବ is ଼ିବା ପରେ ରେଟ୍ୟୁର୍ ବ ok ଼ିଯାଏ

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏହା ଦେଇ ଯିବାକୁ ଦିଅ , ତେବେ va ର ପରିମାଣ ଆପଣଙ୍କୁ କ'ଣ କହିବ

ତେଣୁ ea ର ମାତ୍ରା ଡିଗ୍ରୀ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କରିବ ଯେଉଁଥିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ବ increased ିଯାଏ ଯଦି ମୁଁ ଏଠାରେ କମା ଲଗାଏ | ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁନାହଁ କାରଣ ତୁମେ ସବୁକିଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ହାର ମଧ୍ୟ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ

ତେଣୁ ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ବୃଦ୍ଧି ହେବାର ଡିଗ୍ରୀ ନିର୍ଣ୍ଣୟ କର | ଅବସ୍ଥା ଯେତେବେଳେ ତାପମାତ୍ରା ବ is ଼େ,

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ea ର ପରିମାଣ ତୁମକୁ ଠିକ୍ ବାର୍ତ୍ତା ଦେବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରେ

ତେଣୁ ଆମେ ସମାନର କିଛି ଗାଣିତିକ ବ୍ୟାଖ୍ୟାକୁ ଦେଖିପାରିବା ଯାହା ଦ୍ again ାରା ପୁଣିଥରେ ଆମେ ଆମର ସମୀକରଣ k ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା | rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ea ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସମୀକରଣ ଥିଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୁଇଟି ତାପମାତ୍ରା ନେବାକୁ ଦିଅ, ଆସନ୍ତୁ ଦୁଇଟି ତାପମାତ୍ରା ନେବା

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ତାପମାତ୍ରା t | ଗୋଟିଏ ଏବଂ t ଦୁଇଟି ଏବଂ ଏହା ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଦିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଉଭୟ ତାପମାତ୍ରା କେଲଭିନରେ ଅଛି ଉଭୟ ଟର୍ମିନାଲ୍ କେଲଭିନରେ ଅଛି ମନେ ରଖନ୍ତୁ ସର୍ବଦା ତାପମାତ୍ରା ଅଜ୍ଞାତ ଅଟେ ଦୟାକରି କେଲଭିନରେ ତାପମାତ୍ରା ନିଅନ୍ତୁ ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରେ ରଖନ୍ତୁ ନାହିଁ ଦୟାକରି t1 ଏବଂ t2 ତେବେ i କୁହନ୍ତୁ ଯେ t ଦୁଇଟି t ଠାରୁ ବଡ

ତେଣୁ t ଦୁଇଟି t ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହା t ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଏହା କହୁଛି ଯେ ଏହାଠାରୁ ଅଧିକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା ଆପଣ ଏକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଚଳାଉଛନ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା | ଗୋଟିଏ

ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା କରିବି ତାହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପାଇଁ ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟକୁ k ଏକ ଏବଂ t ଦୁଇଟି ପାଇଁ ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ k ଦୁଇଟି ଭାବରେ ରେଫର୍ ହେବ

ତେଣୁ ମୁଁ କ'ଣ କହିପାରେ ଯେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ପାଇଁ ରେଟ୍ ସ୍ଥିର ହେଉଛି k ଗୋଟିଏ | t ଦୁଇଟି ପାଇଁ ରେଟ୍ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ ହେଉଛି k ଦୁଇଥର ଥରେ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଗଲେ ମୋତେ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ସ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ,

ତେଣୁ ମୁଁ rnases ସମୀକରଣ ଉପରେ ଆଧାର କରି ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ k ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ, rt ଉପରେ ଏକ ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ ea ଏହାକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପାଞ୍ଚଟି ପ୍ରାକୃତିକ ହେବାକୁ ଦିଅ | k ଦୁଇଟିର ଲଗ ଯାହାକି ସ୍ଥିର ତାପମାତ୍ରା t ଦୁଇଟି ହେଉଛି ଏକ ମାଇ ସହିତ ସମାନ | nus ea rt two ଉପରେ ଏହା ପୁଣି x ଦୟାକରି ଦେଖନ୍ତୁ ଯେ ଉଭୟ l ଏବଂ a ଏବଂ ea ସମାନ ରଖାଯାଇଛି ଆମେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିନାହୁଁ ଯେ ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ବଦଳୁଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ହାର ସ୍ଥିର ଏବଂ ସ୍ପଷ୍ଟରୂପେ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ଠିକ୍

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଅନୁମାନ କରନ୍ତୁ | ସମାନ ଅନୁମାନ ମନେ ରଖେ a ଏବଂ ea ସ୍ଥିର ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅନୁମାନ
ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା କରିପାରିବ ତାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଛଅ ସମୀକରଣରୁ ପାଞ୍ଚଟି ସମୀକରଣକୁ ବାହାର କରିଦେବି
ତେଣୁ ମୁଁ ଛଅ ମାଇନସ୍ ପାଞ୍ଚ ସମୀକରଣ ଲେଖି ପାରିବି ଛଅ ମାଇନସ୍ ସମୀକରଣ ପାଞ୍ଚ ମୋତେ ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ k ଦୁଇଟି ଦେବ | ମାଇନସ୍ ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ k ଗୋଟିଏ rt ଦୁଇ rt ଦୁଇ ମାଇନସ୍ lna ମାଇନସ୍ ea ଉପରେ rt ଗୋଟିଏ ok ସହିତ ସମାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ rt ଗୋଟିଏ
ତେଣୁ lna ମାଇନସ୍ e କିମ୍ବା rt ଦୁଇଟି
ତେଣୁ ଏହା rt ଉପରେ ଆଉ ଏକ ମାଇନସ୍ j ଅଟେ | ଥରେ ଆମ ପାଖରେ ଏହା ଥଲେ ତୁମେ ତୁରନ୍ତ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିପାରିବ ଯେ lna lna କାହିଁକି ବାତିଲ୍ କରିବ କାରଣ ଏକ ସ୍ଥିରତା ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ତାପମାତ୍ରାରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇନଥାଏ ଏବଂ ତାପରେ ea ମଧ୍ୟ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହା ତାପମାତ୍ରା ଠାରୁ ସ୍ is ାଧୀନ ଅଟେ ଆମେ ଅନୁମାନ r ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସ୍ଥିର ଠିକ୍
ତେଣୁ ଆମେ k ଉପରେ ଓଭର k ର ପ୍ରାକୃତିକ ଲଗ୍ ଲେଖିପାରେ | ne ea ଉପରେ r ସହିତ ସମାନ, ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଗୋଟିଏ ଦ୍ t ାରା ଦୁଇଟି ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି କିମ୍ବା ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ସମୀକରଣ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହୁଛି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହୁଛି ଯେ ଆପଣଙ୍କ ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ନିର୍ଭର କରେ | ତୁମର ତାପମାତ୍ରା କ’ଣ ଧାରଣା ସହିତ ଅଛି ଯେ ରୋଜଗାର ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ a ଏବଂ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ କହିବ ଯେ k 1 ଏବଂ k 2 କେତେ ପରିମାଣରେ ଭିନ୍ନ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ? ପରିମାଣ k ଗୋଟିଏକୁ k ଦୁଇକୁ ବୃଦ୍ଧି ପାଇବ ଯଦି ତାପମାତ୍ରା t ରୁ t କୁ ବୃଦ୍ଧି ହୁଏ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି କ’ଣ ଆମେ ଜାଣୁ ତେବେ ଆମେ ଏହାକୁ ସହଜରେ ପାଇପାରିବା
ତେଣୁ ଆପଣ ଆମର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟକୁ ଫେରିଯାଆନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ପରିମାଣ | ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଆମେ କ’ଣ କହିଲୁ ଆମେ କହିଲୁ ଯେ ea ର ମାତ୍ରା ଡିଗ୍ରୀ ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତାପମାତ୍ରା ବ when ଼ିବା ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ହାର କେତେ ବ but ଼ିଯାଏ କିନ୍ତୁ ନିଶ୍ଚିତ କରନ୍ତୁ ଯେ ଏକାଗ୍ରତା ଅବସ୍ଥା ଅଛି | ସମାନ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତିର ପରିମାଣ ବିଷୟରେ ଥିଲା
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏହି ଚୂଡ଼ାନ୍ତ ଜିନିଷକୁ ଦେଖି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରର ତାପମାତ୍ରା ନିର୍ଭରଶୀଳତା ଉପରେ ଏହି ଆଲୋଚନା ବନ୍ଦ କରିଦେବି, ଆସନ୍ତୁ ଆମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ଯାହାର ହାର ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି r ସହିତ ସମାନ | k ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପାୱାର୍ ବେଟାକୁ ପାୱାର୍ ଆଲଫା b କୁ ରେଟ୍ ଆଇନ୍ ଏବଂ ଏଥିପାଇଁ ମୁଁ ଯାହା ଲେଖିପାରେ ତାହା ହେଉଛି rt ଉପରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ea ଅନୁସରଣ କରେ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ rnas ସମୀକରଣରୁ କିଛି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏହା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କର, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରଦତ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ଯଦି ମୁଁ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ଦେଖେ ତେବେ ମୁଁ କହିପାରିବି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହାକୁ ଦେଖ ଏବଂ ମୁଁ ମଧ୍ୟ ଏହି ହାରକୁ ଦେଖେ ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ଯାହା ଉପରେ ଏହା ନିର୍ଭର କରିବ ଯାହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ | ହେନିସ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଯାହା ଠିକ୍ ତାହା ଏହା ea ରିଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତିର ପରିମାଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ଏବଂ ଏହି ରେଟ୍ ଆଇନ୍ ଉପରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ନିର୍ଭର କରିବ ଯାହା ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟଗୁଡିକର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ଏହା ପୁନ re ର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ | ଟାଣ୍ଟ ଯାହା କିଛି ନୁହେଁ ଏବଂ କିଛି ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା, ଏହା ପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି କ na ଣସି ଜିନିଷ ଏବଂ b କିଛି ହ୍ରାସ ହେବାକୁ ଲାଗିବ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ବୁ understand ିପାରିବେ ଯେ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଯେପରି ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ତୁମ ପରି ସର୍ବାଧିକ ହାର ରହିବ | ସେଥିପାଇଁ ତୁମେ କହୁଛ ଏହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଅବସ୍ଥା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଏକ ସ୍ଥିର ତାପମାତ୍ରା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ ଦେଖିବା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରାରେ ଆମେ ସ୍ଥିର ତାପମାତ୍ରା ବିଷୟରେ କହୁଛୁ
ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦିଆଯାଇଥିବା ତାପମାତ୍ରା ବିଷୟରେ କହୁଛ
ତେଣୁ ତାପମାତ୍ରା ସମୀକରଣର ବାହାରେ | ଠିକ୍ କାରଣ ତାପମାତ୍ରା ସ୍ଥିର ଅଟେ
ତେଣୁ ଜଳ ଏହାର ଫ୍ରିକ୍ୱେନ୍ସି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ କିମ୍ବା ଆରେନିୟସ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ କିମ୍ବା ପ୍ରି ଏକ୍ସପେନ୍ସିଆଲ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ, ଯାହା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି କିମ୍ବା ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତିର ପରିମାଣ ଏବଂ ତା’ପରେ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | a ଏବଂ b ଠିକ ଅଛି ତେବେ ଆପଣଙ୍କ ମନକୁ ଆସୁଥିବା ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି କେଉଁଟି ଅଧିକ ପ୍ରାଧାନ୍ୟ ଅଟେ ତାହା ନୁହେଁ ଏହା ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ବିଷୟ କାରଣ ଯଦି ଏହା ନିର୍ଭର କରେ | ଏହି ତିନୋଟି ଉପରେ ତାପରେ କେଉଁଟି ଅଧିକ ପ୍ରାଧାନ୍ୟ ଦେବ
ତେଣୁ ତା’ହେଲେ ଆମେ ତୁମେ ପ୍ରଶ୍ନକୁ ପୋଷ୍ଟ କର ଯାହା ତୁମେ ପ୍ରଶ୍ନ ଉଠାଇବ ତାହା ହେଉଛି ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ହେଉଛି ଏହି କାରଣଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କେଉଁଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରକୁ ପ୍ରଭାବିତ କରିବ କିମ୍ବା ପ୍ରଭାବିତ କରିବ | ଏହାର ସବୁଠାରୁ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ବ୍ୟକ୍ତି ଆସନ୍ତୁ, ଏହାର ଉତ୍ତର ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଏକ ଛୋଟ ଟେବୁଲକୁ ଦେଖିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଟେବୁଲକୁ ଯତ୍ନର ସହିତ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ମୋତେ ଟେବୁଲ୍ ଲେଖିବା ପାଇଁ କିଛି ସମୟ ଦିଅନ୍ତୁ ତାପରେ ମୁଁ ଜାଣିପାରେ ତୁମେ ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ ବୁ explain ାଇ ପାରିବ | ମୁଁ କରୁଛି _ _ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ହେଉଛି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଯାହା ଏଠାରେ rt ଦ୍ୱାରା ମାଇନସ୍ ea ରେ ଲେଖା ହୋଇଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଲେଖୁଛି ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ମାଇନସ୍ ଇ rt ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ ଯାହା କରୁଛି ତାହା ମୁଁ ଗଣନା କରୁଛି ଯଦି ମୁଁ ଏଠାରେ ଏକ ରେଖା ବାହାର କରେ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ରେଖା ଅଙ୍କନ କରୁଛି, ମୁଁ ଦୁଇଟି d ପାଇଁ ଗଣନା କରୁଛି | ifferent ତାପମାତ୍ରା କ’ଣ ତାପମାତ୍ରା ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ତିନି ଶହ କେଲଭିନ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ଛଅ ଶହ କେଲଭିନ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ମୋର ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ତାପମାତ୍ରା ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆଗକୁ ଯିବା ଏବଂ ଟେବୁଲକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ଲେଖିବା | ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଆଉ କ’ଣ କରୁଛନ୍ତି
ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା କରୁଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଭିନ୍ନ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଅଛି ଯାହାକୁ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ କହିବି କାରଣ ମୁଁ ତିନୋଟି ମୂଲ୍ୟରେ ରଖିବି ଗୋଟିଏ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ପ୍ରତି ମଲ ପ୍ରତି 11.5 କିଲୋ ଜୁଲ୍ | ଥରେ ତୁମେ ଏହି ତାପମାତ୍ରାକୁ ଜାଣିବା ପରେ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ମୁଁ ସହଜରେ ମାଇନସ୍ ଏକ୍ସପୋନ୍ସେନାଲ୍ ମାଇନସ୍ ଗଣନା କରିପାରିବି ଯାହା ଦ୍ three ାରା ତିନି ଶହ କେଲଭିନରେ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଦୁଇରୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଛଅ ଶହ କେଲଭିନକୁ ଯାଏ, ଏହା ଦଶଟି ପାୱାର ମାଇନସ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଅନ୍ୟକୁ ନେବାକୁ ଦିଅ | ea ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଯାହା ଏଠାରେ 51.7 ଅଟେ ଏହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ୨ ରେ 10 ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ମାଇନସ୍ ପାଞ୍ଚ ଓକେ ପ୍ରତି 3.2 ଗୁଣ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ଶୂନ ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଚାରି କିଲୋ ଜୁଲ୍ ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତି | ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ୧୪ କୁ 10 ଏବଂ ଏହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ୨ କୁ 10 ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ତୁମେ କ’ଣ କରିଛ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଟିକିଏ ଅଧିକ ସ୍ପଷ୍ଟ କରିବା ପାଇଁ ଏହି ରେଖାଗୁଡ଼ିକୁ ଟାଣେ
ତେଣୁ ମୁଁ ତିନୋଟି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ନେଇଛି ମୋର ଦୁଇଟି ତାପମାତ୍ରା 300 | ଏବଂ ୬00 କେଲଭିନ ଠିକ୍ ସେତେବେଳେ ମୁଁ କହିଲି ଯେ ଏକ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ପାଇଁ ମୁଁ ଏହି ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ମାଇନସ୍ ଇ ଉପରେ ଗଣନା କରୁଛି ଯେଉଁଠାରେ ମୁଁ ଏଠାରୁ ଜାଣିଛି ଏବଂ ମୁଁ ଏଠାରୁ ଜାଣିଛି
ତେଣୁ ଏକାଦଶ ପାଇଁ ତିନି ଶହ କେଲଭିନରେ ଏକ ଏକ ପାଞ୍ଚ ଅଠର ମାଇନସ୍ ଦୁଇରେ | ପଚାଶ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ପାଇଁ ତିନି ଶହ କେଲଭିନ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ମାଇନସ୍ ନଅ ତାପରେ ତିନି ଶହ କେଲଭିନରେ ଗୋଟିଏ ଶୂନ ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଚାରି କିଲୋ ଜୁଲେ ପ୍ରତି ମୋଲେସନ୍ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି
ତେଣୁ ମାଇନସ୍ ଅଷ୍ଟାଦଶ ତୁମେ ସମାନ ଇ ପାଇଁ ସମାନ ପାଇଁ ଛଅ ଶହ କେଲଭିନକୁ ଯାଅ | ଏକାଦଶ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ମୂଲ୍ୟ ଏହା ମାଇନସ୍ କୁ ଏକ ପଚାଶ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଦେଇଥାଏ ଏହା ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇଥର ମାଇନସ୍ ପାଞ୍ଚକୁ ଗୋଟିଏ ଶୂନ ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଚାରିରେ ଦିଏ 10 ମାଇନସ୍ ନଅ ଠିକ୍ କରେ
ତେଣୁ ତୁମର ସାମ୍ନାରେ ଏହି ଟେବୁଲ୍ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଦେଖିବା | s 300 କେଲଭିନ ଟେବୁଲକୁ ଉଦାହରଣ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ହେଉଛି ଏହି ତିନି ଶହ କେଲଭିନ

ତେଣୁ ଏକାଦଶ ପଏଣ୍ଟରେ କ’ଣ ଘଟିଛି ଦେଖନ୍ତୁ ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ମାଇନସ୍ ଦୁଇରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଆପଣଙ୍କର ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତିକୁ ଦଶଗୁଣ ବୃଦ୍ଧି କରି ଏହାର 10 ଗୁଣ ନୁହେଁ | 10 ଥର 115 ହୋଇଥାନ୍ତା କିନ୍ତୁ ଏହା ନିକଟତର

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଶୂନ ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଚାରିଟି ଆପଣ ଦେଖନ୍ତି ଏହାର ପରିମାଣ କେତେ ପରିମାଣରେ ବଦଳିଛି ତାହା ମାଇନସ୍ ଦୁଇରୁ ମାଇନସ୍ ଅଷ୍ଟାଦଶକୁ ଚାଲିଯାଇଛି

ତେଣୁ ଦଶଥର ମଧ୍ୟ ବିଚାର କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ନାହିଁ | ପ୍ରାୟ ପାଞ୍ଚ ଗୁଣ ଯାହାକି ଏକାଦଶ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚରୁ ପଚାଶ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଶହ କେଲଭିନରେ କ’ଣ ହୁଏ ମୁଁ ଦଶଟି ମୂଲ୍ୟରୁ ମାଇନସ୍ ଦୁଇକୁ ଯାଏ, ଏହି ସୂକ୍ଷ୍ମ କାରକ ପାଇଁ ମାଇନସ୍ ନଅକୁ ମୂଲ୍ୟ ଦିଅ,

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦଶ ଥର ପରିବର୍ତ୍ତନ ପାଇଁ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କର | ଦଶଟି ଦୁ sorry ଖିତ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍, ଏତେ ପରିମାଣର କ୍ରମାଙ୍କ ଦ୍ୱାରା ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ପରିବର୍ତ୍ତନ କରେ ତୁମେ ଭାବୁଛ କି ଏକାଗ୍ରତା କିମ୍ବା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଯାହା ଏକ ନ ରଖିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ ତେବେ ତଳ ଧାଡିଟି ହେଉଛି ଯଦି i ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର 300 କେଲଭିନରେ ଲେଖନ୍ତୁ ଯାହା କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରାର ଅତି ନିକଟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ରୁମ୍ ତାପମାତ୍ରା କହିଥାଉ ଆମେ କହୁଛୁ ଆପଣ 300 ମାଇନସ୍ 273 ଜାଣିଛନ୍ତି ଯାହା 300 କେଲଭିନରେ ପ୍ରାୟ 27 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସ୍ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ରୁମ୍ ତାପମାତ୍ରାର ଅତି ନିକଟ ଅଟେ ଯାହା ପାରମ୍ପାରିକ କୋଠରୀ ତାପମାତ୍ରା ଅଟେ | ଆମେ ଏହା ଦ୍ e ାରା ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଗ୍ରହଣ କରୁ , ପ୍ରାୟ 10 ର ଏକ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଦ୍ 10 ାରା ପ୍ରାୟ 10 ଟି ଏକ ବୃହତ ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ନେଇଥାଏ, ଏକ୍ସପୋନ୍ସନାଲ୍ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ବିରାଟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆଣେ, 16 ରୁ ଅଧିକ କ୍ରମାଙ୍କକୁ ଆଚ୍ଛାଦନ କରେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏକ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଦ୍ୱାରା ବିରାଟ ପରିବର୍ତ୍ତନ | ଦଶଟି ଏକ ବିରାଟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆଣେ ଏବଂ ଅଜ୍ଞାତ ପରିବର୍ତ୍ତନ କ’ଣ ଏହା ଷାଠିଏ ମ୍ୟାଗ୍ନିଚ୍ୟୁଡ୍ କ୍ରମାଙ୍କରେ ଟେବୁଲ୍‌କୁ ପୁନ isit ପରିଦର୍ଶନ କରିବାକୁ ଦିଅ, ଏହା ହେଉଛି ଏକାଦଶ ପଏଣ୍ଟରେ ଆମେ ଯାହା କହୁଛୁ ତାହା ମାଇନସ୍ ଦୁଇକୁ ମୁଁ ଗୋଟିଏ ଶୂନ୍ୟ ତିନି ପଏଣ୍ଟ ଚାରିକୁ ଯାଉଛି | ଏହା ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଅଠର ଦଶ ମାଇନସ୍ ଦୁଇ ଦଶ ମାଇନସ୍ ଷୋହଳର ମାଇନସ୍ ଅଠର ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ବ raise ାଇଥାଏ ଯାହା ହେଉଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଯାହା ମୁଁ ଦଶଟି ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ଦ୍ୱାରା ea ର ସରଳ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦ୍ୱାରା ଦେଖୁଛି କାରଣ ଏହା ଏପରି | n ବିରାଟ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏହିପରି ତୁମେ ତାପମାତ୍ରା ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ତାପମାତ୍ରା ପରିସର ମଧ୍ୟରେ ଜାଣିଛ ଯାହାକୁ ଆମେ 300 ରୁ 600 କେଲଭିନ କହିଛୁ ଏହା କେବଳ ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତିର ମୂଲ୍ୟ ଆଧାରରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରର ହାର ତୁଳନା କରିବା ସାଧାରଣତ valid ବ valid ଧ ଅଟେ | ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତିର ମୂଲ୍ୟ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଏବଂ ଏହା କାହିଁକି କାରଣ ଏକାଗ୍ରତାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେତୁ ଏକାଗ୍ରତାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେତୁ ଯେକ any ଣସି ପ୍ରଭାବ କିମ୍ବା ଏକ ପୂର୍ବ ଏକ୍ସପେନ୍ସିନାଲ୍ ଫ୍ୟାକ୍ଟର୍ ପ୍ରାୟତ sw ସ୍ amp ାମ୍ପ୍ ହୋଇଯାଏ ସେଗୁଡିକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ମାସ୍କ ହୋଇଯାଇଥାଏ ଠିକ୍ ମୁଁ ଏହା ଉପରେ କହିପାରେ | ସେମାନଙ୍କର ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତିର ଆଧାର କାହିଁକି କାରଣ ଏଗୁଡ଼ିକ ସେତେବେଳେ ଏହାର ପ୍ରଭାବ ଅମୂଳକ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ଉପରେ ea ର ପ୍ରଭାବ ତୁଳନାରେ ଏକ ବା ଏକାଗ୍ରତାର ପ୍ରଭାବ ଅଳ୍ପ ଅଟେ, ଆଶା କରୁଛି ଏହି ଆଲୋଚନା କରି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଭଲ ଅନୁଭବ ଦେଇଥାଏ | ଏହି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କ’ଣ କହୁଛି ଯାହା ବିଷୟରେ ଆପଣ ଅଧ୍ୟୟନ କରୁଛନ୍ତି କିମ୍ବା କରିପାରିବେ | ଲ୍ୟାବରେ ing

ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି କନ୍ସେପ୍ଟକୁ ଫେରିଯିବା ଯେତେବେଳେ ଆମେ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହିବୁ ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ବିଷୟ ହେବ କିନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରସଙ୍ଗକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ମୁଁ କ’ଣ କରିବି, ମୁଁ ଜାଣେ ତୁମେ କେବଳ ଏକ ସରଳ ଆହା ଉଦାହରଣ କର | ଏହି ଆହା ରିଲେ ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାରର ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ନିର୍ଭରଶୀଳତା ପାଇଁ ଆରେନିୟସ୍ ସମୀକରଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆଉ ଏକ ସାଧାରଣ ସିଦ୍ଧାନ୍ତରେ ପହଞ୍ଚିବେ ଯେପରି ଆପଣ ଦେଖିବେ

ତେଣୁ ସମସ୍ୟା ହେଉଛି ଆମର ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସାଇକ୍ଲୋବୁଟିନ୍ ଅଛି | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଠିକ ଅଛି ଏହି କୋଣଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ତୁମର କାର୍ବନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏଠାରେ ଅଛି, ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏଠାରେ ଠିକ ଅଛି ତାପରେ ଗ୍ୟାସ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଗ୍ୟାସ ଚରଣ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ବୁଟାଡିଏନକୁ ଦୁଇ ସି ଡବଲ ବଣ୍ଡ c hch ଡବଲ ବଣ୍ଡ ch ଠିକ୍ ଅଛି | ବଟର ଆଇରନ୍ ଏଠାରେ ଏବଂ ଏଠାରେ ତୁମର ସାଇକ୍ଲୋ ବଟାନ ଅଛି ଯାହା ତୁମକୁ କୁହାଯାଇଛି ତାହା ତୁମକୁ କୁହାଯାଇଛି ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି ହେଉଛି ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି ତିରିଶ ସାତ କିଲୋ ଜୁଲ୍ ଯାହା ତୁମକୁ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଇଛି କିମ୍ବା ତୁମକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପଚରାଯାଇଛି କି? ଚା nge ତାପମାତ୍ରା ଚାରି କୋଡ଼ିଏ କେଲଭିନରୁ ଚାରି ତିରିଶ କେଲଭିନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏକ ଦଶ k ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି 10 k ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦ୍ୱାରା କେଉଁ ଫ୍ୟାକ୍ଟର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ବ ok ିବ ଏବଂ କେଉଁ କାରଣରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ବ increase ିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅତି ସରଳ ସିଧା ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ମୁଁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିଛି | ଗ୍ୟାସ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ସ beauty ନ୍ଦର୍ଯ୍ୟ ଏବଂ ଡେବ୍ୟୁଟାଇନ୍ ର ଏହି ରୂପାନ୍ତର ପାଇଁ ଚାରି ଚବିଶରୁ ଚାରି ତିରିଶ କେଲଭିନର ତାପମାତ୍ରା ଠିକ ଅଛି ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି ତିରିଶ ସାତ କିଲୋଜୁଲ୍ ଭାବରେ ଦିଆଯାଏ ଦୟାକରି ଏହାକୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ କାମ କର ମୁଁ ଏହା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବି | ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି ଧନ୍ୟବାଦ |