ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଦ୍ରବଣୀୟତା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଆମର ଏକ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଦ୍ରବଣକାରୀ b ରେ ସମାଧାନ କରୁଛୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଦ୍ରବଣକାରୀ b ରେ ଟିକିଏ ଯୋଗ କରୁ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଫ୍ଲାସ୍କୁ ଦୃ ok ଭାବରେ ଗ୍ରହଣ କରୁ ଯେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ନଷ୍ଟ ହୋଇଯାଏ | ବିସର୍ଜନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏପରି ଏକ ମାମଲା ଥାଇପାରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ଜାରକୁ ହଲାଇବାରେ ଲାଗୁ ଏବଂ ଏହା କେବେ ବି ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏତେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯାହା ଏକ ପ୍ରଦତ୍ତ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଠିକ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଚାଲନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ଅଟେ | b ରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି, ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଧୀରେ ଧୀରେ ଯୋଡିବା ଜାରି ରଖିଛୁ ଏବଂ ଫ୍ଲାସ୍କୁ ହଲାଇବା ଏବଂ ଆମେ ଏକ ସ୍ଥିତିରେ ପହଞ୍ଚିବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପୁନରାବୃତ୍ତି ଜାରି ରଖିବା ଯଦି ଆମେ ଟିକିଏ ଅଧିକ ଯୋଡିବା ତେବେ ଏହା b ରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ନାହିଁ | ଅଧିକରୁ ଅଧିକ ଏହା ବିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ନାହିଁ ଏହା କେବଳ persp ାଳ ବାହାରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏହା ଫ୍ଲାସ୍କର ତଳ ଭାଗରେ ସ୍ଥିର ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଆମେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ବିରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ର ସର୍ବାଧିକ ଏକାଗ୍ରତାରେ ପହଞ୍ଚିଛୁ
ତେଣୁ ସର୍ବାଧିକ ପରିମାଣର ସଲ୍ୟୁଟ୍ | i ରେ ନିର୍ଗତ ନକରି ଦ୍ରବଣକାରୀ b ରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ | ଦ୍ରବଣକାରୀ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣତା
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ରବଣକାରୀ ବିରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ର ସର୍ବାଧିକ ଏକାଗ୍ରତା ଯାହାକୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା କୁହାଯାଏ
ତେଣୁ ଲୁଣ ଅଛି ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ ଲୁଣ ଅଟେ ଯାହା ଅତ୍ୟଧିକ କମ୍ ଦ୍ରବଣରେ ଥାଏ | ଏକ ପ୍ରଦତ୍ତ ଦ୍ରବଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପାଣିରେ nsl ଆମେ ଜାଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଆହା 400 ଗ୍ରାମରୁ କମ୍ nscl ଗୋଟିଏ ଲିଟର ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇପାରେ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆମ ପାଖରେ ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଛି ମାତ୍ର 1.9 ମିଲିଗ୍ରାମ ଏଗକ୍ଲ୍ କ୍ୟାନ୍ | ଗୋଟିଏ ଲିଟର ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଗୋଟିଏ ଲିଟର ପାଣିରେ 1.9 ମିଲିଗ୍ରାମରୁ ଅଧିକ ଏଗ୍କ୍ଲ୍ ପାଣିରେ କିଛି ଯୋଗ କରେ ତେବେ ଏହା ଏହାକୁ ସମୃଦ୍ଧ କରିବ ଏହା ଫ୍ଲାସ୍କର ତଳ ଭାଗରେ ସମାଧାନ ହେବ ଏବଂ ଦ୍ରବଣର ପ୍ରକୃତି ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଦ୍ରବଣୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଏବଂ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ସବୁଠାରୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ମଧ୍ୟରେ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ବୁ to ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ସଂକ୍ଷେପରେ ଠିକ୍ ଦେଖିବା
ତେଣୁ ଆମର ଆଲର୍ ଅଛି | ସହଜ ଦେଖାଯାଉଥିବା ନାକଲ୍ ଏତେ ନାକଲ୍ ଏବଂ ଚିନି ସେମାନେ ସହଜରେ ପାଣିରେ ତରଳି ଯାଆନ୍ତି କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଆନ୍ଥ୍ରାସିନ୍ ପାଣିରେ ତରଳିଯାଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ବଙ୍କା ହୋଇ ସହଜରେ ତରଳିଯାଏ | ଏହା ନା ପ୍ଲସ୍ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ଜଳ ଦ୍ sol ାରା ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଯାହା ପୋଲାର ଅଟେ ଏବଂ ସେପରି ଭାବରେ ଏହାର ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବଣୀୟ ଚିନି ଏଥିରେ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନକୁ ପୁନର୍ବାର ଜଳରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ କରିଥାଏ ଏବଂ ଚିନି ଏହାର ଏକ ଅଂଶ ହୋଇଯାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂ ନେଟୱାର୍କ ଏବଂ ସେପରି ଭାବରେ ଚିନି ଜଳ ଏବଂ ଫ୍ୟାଶନରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କ corr ଣସି ସଂଶୋଧନକାରୀ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା କ mechanism ଣସି ପ୍ରଣାଳୀ ନାହିଁ ଯାହା ତାଙ୍କୁ ପାଣିରେ ତରଳିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରିବ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ପୋଲାର୍ ମାନୁଆଲ୍ ନୁହେଁ | ଏହା ଠିକ୍ ଏବଂ ଫ୍ୟାଶନ୍ ଉଭୟ ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍
ତେଣୁ ବେନଜେନକୁ ଦ୍ରବଣରେ ଏହି ପ୍ରବେଶ ଦ୍ୱାର କିନ୍ତୁ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆମେ ପୋଲାର ଏହି ପୋଲାର ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଦ୍ରବଣକୁ ଶେଷ କରିପାରିବା | r ଦ୍ରବଣକାରୀ ଏବଂ ଅଣ ପୋଲାର ଦ୍ରବଣ ଦ୍ରବଣ ନଥିବା ପୋଲାର ଦ୍ରବଣରେ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ଆଲୋକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଯେପରି ସଲ୍ୟୁଟର ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବଣରେ ଯୋଗ କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ବିଲୋପ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ସେହି ସମୟରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ସଲ୍ୟୁଟ ଅଣୁ ବା ସଲ୍ୟୁଟରେ ଚାଲିଥାଏ | ଉତ୍ତାପକୁ ଆଘାତ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଅନ୍ୟ ସଲ୍ୟୁଟ୍ କଠିନ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ କିଛି ସ୍ଫଟିକୀକରଣ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା ସମାଧାନରୁ ବାହାରିଥାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ବୃଷ୍ଟିପାତ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରକ୍ରିୟା ସବୁବେଳେ ଘଟୁଛି
ତେଣୁ ଆମେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଏବଂ i | ଆମେ ସମାଧାନ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ
ତେଣୁ ଅଗ୍ରଗାମୀ ଦିଗରେ ବିଲୋପ ଘଟୁଛି ଏବଂ ପଛୁଆ ଦିଗରେ ବୃଷ୍ଟିପାତ ଘଟୁଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏକ ଗତିଶୀଳ ସନ୍ତୁଳନ ଅଛି
ତେଣୁ ଯେଉଁ ହାରରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଦ୍ରବଣକୁ ଯାଏ କିମ୍ବା କଠିନ ଦ୍ରବଣରୁ ବାହାରୁଥିବା ହାରରେ | ଯେତେବେଳେ ଦୁଇଟି ହାର ସମାନ ହୋଇଯାଏ ସମାଧାନ ସେତେବେଳେ ଆମର ସନ୍ତୁଳନ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯୋଡିବା ଜାରି ରଖେ ଯେତେବେଳେ ଦ୍ରବଣକୁ ଯିବା ସମୟରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ନାହିଁ | ଅଧିକ ସମ୍ଭବ ଏବଂ ଆମର ଆଉ ଅଧିକ ବିଲୋପ ନାହିଁ ଏବଂ ସେହି ସମୟରେ ଆମେ କଠିନର ସର୍ବାଧିକ ଏକାଗ୍ରତାରେ ପହଞ୍ଚିଲୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ସାଚୁରେଟେଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସ୍ୟାଚୁରେଟେଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ କୁହାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଏହାର ସର୍ବାଧିକ ଏକାଗ୍ରତାରେ ପହଞ୍ଚିଯାଏ ତେବେ ଆମେ ସମାଧାନରେ ଅଧିକ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯୋଡି ପାରିବୁ ନାହିଁ | ଦ୍ରବଣରେ କଠିନ ସଲ୍ୟୁଟ୍କୁ ସମାଧାନ କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା ସମାଧାନ ଏହା କେବଳ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ ନାହିଁ ଏହା କେବଳ ଏହି ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସମାଧାନରୁ ବାହାରକୁ ଆସିବ ଏହା ହେଉଛି ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ସମାଧାନଟି ସଲ୍ୟୁଟ୍ ସହିତ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ହୋଇଛି, ଆମେ ସଲ୍ୟୁଟର ଏକାଗ୍ରତା ବୃଦ୍ଧି କରିପାରିବୁ ନାହିଁ |
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମକୁ ଏହାର ପ୍ରଭାବ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ପଡିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଏବଂ ଏହା ଉପଗ୍ରହର ନୀତି ଅନୁଯାୟୀ ଏହାକୁ ଅନୁସରଣ କରିବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଚାପ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା ଏବଂ ତାପମାତ୍ରାର ପ୍ରଭାବ ଅଧ୍ୟୟନ କରିପାରିବା | ଏହି ଗତିଶୀଳ ସନ୍ତୁଳନ ଉପରେ ଠିକ ଅଛି କହିବା ସଲ୍ୟୁଟ୍ ହେଉଛି ଆମେ ପ୍ରଥମେ କଠିନ ଏବଂ ତରଳ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ଯେଉଁଠାରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ କଠିନ ଏବଂ ଦ୍ରବଣକାରୀ ତରଳ ଏବଂ ଇଫେକ କ’ଣ ହେବ | ଚାପର t ଚାପର ଅଧିକ ପ୍ରଭାବ ପଡ଼ିବ ନାହିଁ କାରଣ ଅଧିକାଂଶ କଠିନ ଏବଂ ଦ୍ରବଣକାରୀ ସାଧାରଣତ very ଅତ୍ୟଧିକ ଅସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଚାପ ବ increase ାଇଥାଉ ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାମଗ୍ରୀର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ପରିବର୍ତ୍ତନରେ କ change ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ନାହିଁ | ଚାପ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଦିଗରେ ଅଧିକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ତାପମାତ୍ରା ପରିବର୍ତ୍ତନ ବହୁତ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବ ଯଦି ଏକ ଏଣ୍ଥାଲପି ଡେଲଟା ସହିତ ଜଡିତ ହୁଏ ଯଦି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ ଯାହା ଡେଲଟା h ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଗକୁ ବ the ିଥାଏ ଉତ୍ତାପ ମୁକ୍ତ ହୁଏ ଆମେ ଶକ୍ତି ପ୍ରାପ୍ତ କରୁ
ତେଣୁ ତାପମାତ୍ରାରେ ବୃଦ୍ଧି ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ପଛୁଆ ଦିଗକୁ ନେଇଯିବ କାରଣ ଏହା ଟେମ୍ ର ପ୍ରଭାବକୁ କମ୍ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଯଦି ଆମକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ if ଼ିବାକୁ ପଡିବ | ଯଦି ଡେଲ୍ଟା ହଟାଯାଇଥାଏ ତେବେ ସିଷ୍ଟମରେ ଅଧିକ ଉତ୍ତାପ ରହିଥାଏ
ତେଣୁ ତାପମାତ୍ରା ବ but ିଯାଏ କିନ୍ତୁ ପୁନ ett ସ୍ଥାପିତକାରୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ଦିଗକୁ ଗତି କରିବେ ଯେଉଁଠାରେ ଚାପକୁ କମ୍ କରାଯାଇପାରିବ | ଏହା ଏକ ଦିଗକୁ ଗତି କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ତାପମାତ୍ରା ବ increase ଼ାଇବା ଦ୍ heat ାରା ଉତ୍ତାପ ଶୋଷିତ ହୁଏ
ତେଣୁ ଏକ୍ସୋଥେରିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଡେଲ୍ଟା ପାଇଁ ଏହା ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବ ଯେ ସମାନ ତର୍କରୁ ପଛୁଆ ଦିଗକୁ ଗତି କରିବ ଯାହାକୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶେଷ କରିପାରିବା ଯଦି ଡେଲଟା h ଅଧିକ ହୁଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଘୁଞ୍ଚାଇବା ପାଇଁ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା 0 ରୁ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆଗକୁ ବ to ାଇବା ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶକ୍ତି ଏଣ୍ଡୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ ତେବେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଗକୁ ବ ok ଼ିବ ଠିକ୍ ତାହା ହେଉଛି ଯେ ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ଏକ କଠିନ ଦ୍ରବଣ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଗ୍ୟାସୀୟ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଏକ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବା ବିଷୟରେ ବିଚାର କରିବା | ତରଳ ଦ୍ରବଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମାନ uh ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣ ଲିଷ୍ଟେରିଆ ନୀତି ଦ୍ made ାରା କରାଯାଇପାରିବ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଡେଲ୍ଟା ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ ଯାହା ଡେଲ୍ଟା ଶୂନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଠାରୁ କମ୍ ହୋଇଯାଏ ଯଦି ଡେଲଟା h ଶୂନ୍ୟଠାରୁ ଅଧିକ ହୁଏ ତେବେ ଏଣ୍ଡୋଥର୍ମିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଗକୁ ବ but େ କିନ୍ତୁ ଏହି ବିଶେଷ କ୍ଷେତ୍ରରେ କମ୍ କଣ୍ଡିଶନ୍ ଧ୍ୟାନ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ଏକ ଗ୍ୟାସୀୟ ଏକ ତରଳ ପଦାର୍ଥକୁ ଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଘନୀଭୂତ ଯାହା ଆମେ ତରଳରୁ ଗ୍ୟାସକୁ ଯିବାକୁ ଜାଣୁ ଯାହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଫୁଟୁଛି ଆମକୁ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ | eous କିମ୍ବା ତରଳ ଗ୍ୟାସ ଶକ୍ତି ବିକଶିତ ହେବ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ୍ସୋଥର୍ମିକ୍ ଏବଂ ଡେଲଟା h ଶୂନ୍ୟରୁ କମ୍
ତେଣୁ ଆମେ କହିପାରିବା ଯେ ତାପମାତ୍ରା ବ solution ଼ିବା ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଛକୁ ଯିବ ଯାହା ସମାଧାନରେ ଗ୍ୟାସ୍ ଗ୍ୟାସର ଦ୍ରବଣୀୟତା ହ୍ରାସ ପାଇବ |

ତାପମାତ୍ରା ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ଚିନ୍ତା କରିବା
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ପାତ୍ର ଯେଉଁଠାରେ ମୋର ସମାଧାନ ଅଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର କଠିନ ସଲ୍ୟୁଟ୍ କଣିକା ଅଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସଲ୍ୟୁଟ୍ କଣିକା ଏବଂ ଗ୍ୟାସୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଏବଂ ଏହା ଏକ ବନ୍ଦ ଫ୍ଲାସ୍କ ଏବଂ ମୋର କିଛି ଚାପ ଚାପ ପ୍ରୟୋଗ ହୋଇଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ସିଷ୍ଟମରେ ଯଦି ଚାପ ବ is ଼ିଯାଏ ତେବେ ସମାଧାନଟି ଅତ୍ୟଧିକ ଅସହଯୋଗୀ ହୋଇଯିବା ଦ୍ୱାରା ଏହା ସଙ୍କୋଚନ ହୁଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଗ୍ୟାସ୍ ସଙ୍କୋଚନ ହୁଏ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋର ଅଧିକ ଗ୍ୟାସୀୟ କଣିକା ଏକ ଛୋଟ ଭଲ୍ୟୁମରେ ଗଚ୍ଛିତ ଅଛି
ତେଣୁ ତାଲିକାଭୁକ୍ତ ରିଲେ କ'ଣ ଚାପକୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ କହିବ | ଏକ ଦିଗକୁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହା ଚାପକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଅବଶ୍ୟ ଏହି ସଲ୍ୟୁଟ୍ କଣିକାର ଯାହାର ଏକାଗ୍ରତା ଏହି ଅଞ୍ଚଳରେ ବ increased ିଛି ଏବଂ ଏହି ସ୍ଥିତିରେ ଏକାଗ୍ରତା ରହିଥାଏ | nt କାରଣ ସଙ୍କୋଚନୀୟ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ଚାପର ପ୍ରଭାବକୁ ହ୍ରାସ କରିବା ପାଇଁ ସମାଧାନକୁ ଯିବା ଆରମ୍ଭ କରିବ ଏବଂ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ଯେହେତୁ ଆମେ ସମାଧାନରେ ଗ୍ୟାସ୍ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ର ଚାପର ଦ୍ରବଣୀୟତା ବ increase ଼ାଇଥାଉ ଏବଂ ଏହି ସୂତ୍ରକୁ ଏହି ଚିନ୍ତା ପାଇଁ ଏକ ଗାଣିତିକ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଦିଆଯାଇଛି | ହେନ୍ରି ଦ୍ solution ାରା ସମାଧାନରେ ଗ୍ୟାସୀୟ ସଲ୍ୟୁଟର ଏକାଗ୍ରତାରେ ଗ୍ୟାସୀୟ କଣିକାର ଦ୍ରବଣତା ଏବଂ ନିୟମ କହୁଛି p khx ସହିତ ସମାନ ଯେଉଁଠାରେ p ହେଉଛି ସମାଧାନ ଉପରେ ସଲ୍ୟୁଟର ଚାପ ହେଉଛି ସମାଧାନରେ ସଲ୍ୟୁଟର ଏକାଗ୍ରତା
ତେଣୁ ଚାପ ମୋଲ ବ increase ାଇଥାଏ | ଭଗ୍ନାଂଶ ସଲ୍ୟୁଟର ଏକାଗ୍ରତା ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ଏହାର ସ୍ clear ଛତା ଆମେ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ p ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେନ୍ରି ସ୍ଥିର ସମାଧାନରେ ଗ୍ୟାସୀୟ ସଲ୍ୟୁଟର ଦ୍ରବଣୀୟତାକୁ କମ୍ କରି ପାରିବା ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ତରଳ ତରଳ ଦ୍ରବଣର ବାଷ୍ପ ଚାପ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଲିକ୍ୱିଡ୍ କୁହନ୍ତୁ ମୋର ଏକ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଅଛି ଏହାକୁ ଏକ ବନ୍ଦ ଫ୍ଲାସ୍କରେ ରଖନ୍ତୁ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ କିଛି ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଉପସ୍ଥାପନ କରିଛି ଏହା ଏକ ଅସ୍ଥିର ତରଳ
ତେଣୁ ଏହି ତାପମାତ୍ରାରେ | ଏହି ଆହା ତରଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କିଛି ଖସିଯିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ସେମାନେ ଏହି ଖାଲି ସ୍ଥାନକୁ ଯିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ସମାନ ତରଳର ଏହି ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଘୁରି ବୁଲୁଛନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନେ ଭୂପୃଷ୍ଠକୁ ଧକ୍କା ଦେବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକ ପଛକୁ ଫେରିବା ଆରମ୍ଭ କରିପାରିବେ | ତରଳ ଫର୍ମରେ ଅଛି
ତେଣୁ ସେଠାରେ ଏକ ପ୍ରକାର ଆହା ପ୍ରକ୍ରିୟା ଚାଲିଛି ଯେଉଁଠାରେ ସୋଲୁ
ତେଣୁ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଲିକ୍ୱିଡ୍ ଗ୍ୟାସକୁ ଯାଏ ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ଫେରି ଆସେ
ତେଣୁ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଗକୁ ବ and ଼େ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପଛକୁ ଆସେ ଏବଂ ଏକ ଗତିଶୀଳ ସନ୍ତୁଳନ ଅଛି ଏବଂ ସନ୍ତୁଳନରେ ଏହି ତରଳ ପଦାର୍ଥର ଚାପ ସେହି ସମାନ ତରଳର ଏହି ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁ ଏକ ପୃଷ୍ଠରେ କିଛି ଚାପ ପ୍ରୟୋଗ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ସେହି ଚାପକୁ ବାଷ୍ପ ଚାପ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହି କାରଣରୁ ଆମେ 0 ରଖୁ ଏବଂ ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ଜିନିଷ ଯାଉଛି | ଯଦି ଆମର ଆଉ ଏକ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ଫ୍ଲାସ୍କ ଅଛି ଏବଂ ସେଠାରେ ଆମେ ଏହି ଲିକ୍ୱିଡ୍ ବି ସମାନ ଜିନିଷ ରଖିବା ଏହି ଖାଲି ସ୍ଥାନ ପୂରଣ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ତା'ପରେ ପୁଣି ଏକ ଗତିଶୀଳ ସନ୍ତୁଳନ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହି ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବାହାରକୁ ଯିବାକୁ ଯାଉଛି | t ଭୂପୃଷ୍ଠରେ ମୂଲ୍ୟର ସଠିକ୍ ଚାପ ଏବଂ ଏହା pb 0 କୁ ଶୁଦ୍ଧ b ଶୁଦ୍ଧ ତରଳ b ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ବୋଲି କହିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ଏଥିରେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଫ୍ଲାସ୍କକୁ ବାହାର କରାଯାଇଛି ବୋଲି ଭାବିଛି
ତେଣୁ କେବଳ ଚାପ ଏହି କାରଣରୁ ହେବ | b ର ମୋଲ୍ ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁ ଏବଂ ସମାନ ଜିନିଷ ଏଠାରେ ଚାପ କେବଳ ତରଳ ପଦାର୍ଥର ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ହେତୁ ହେବ, ଚାଲନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକାଠି ମିଶାଇବା, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର ଏଠାରେ ଏକ ପ୍ଲସ୍ b ଅଛି ଏବଂ ସମାନ ଜିନିଷ | ଏକ ପ୍ଲସ୍ b ଆମ ପାଖରେ a ଏବଂ b ର ତରଳ ଫର୍ମରେ ଏବଂ ଆହା ଗ୍ୟାସୀୟ a ଏବଂ b ର ଗ୍ୟାସୀୟ ଫର୍ମରେ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ କିଛି ସମ୍ପର୍କ ରହିବା ଉଚିତ ଯାହା ଦ୍ b ାରା ଚାପ କ'ଣ ଏବଂ b ଦ୍ୱାରା ଚାପ କ'ଣ? ସମୁଦାୟ ଚାପ t
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆଂଶିକ ଚାପ b ପାଇଁ ଆଂଶିକ ଚାପ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ସମୁଦାୟ ଚାପ ଯାହା ମୁଁ କିପରି ଗ୍ୟାସୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବି କିନ୍ତୁ ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ବିଷୟରେ ମୁଁ ଏକ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ଦ୍ୱାରା ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବି | b ର ଥରେ ଆମେ ଯାହା ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିଛେ | s ଏହି ପରିମାଣ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ଏବଂ ଏହା ରୋଲ୍ଟ ନିୟମ ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଇଛି ଯେ ଏହି pa xap ସହିତ ଆନୁପାତିକ xbb ସହିତ ଆନୁପାତିକ ଅଟେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଜାଣୁ ଯେତେବେଳେ xa 1 ସହିତ ସମାନ, ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ଆହା ତରଳ ଥାଏ, ତେବେ pa pa ସହିତ ସମାନ | ପା ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ xb ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ, ତେବେ ଆମର pb pb ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଆମେ ତୁରନ୍ତ ଆନୁପାତିକତା ସ୍ଥିର ପାଇଥାଉ ଏବଂ ମୁଁ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ଏହି ଫର୍ମରେ ଲେଖି ପାରିବି
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହି ଷଡଯନ୍ତ୍ରରେ ଏହାକୁ ଦେଖିବା | a ଏବଂ b ର ଚାପ ଆଂଶିକ ଚାପ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆମର ଏକ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ xa 0 ସହିତ ସମାନ ଏବଂ xa ସମାନ ଏବଂ ଏଠାରେ ସମାନ ଭାବରେ ଆମର xb ଶୂନ୍ୟ ଏବଂ xb ଗୋଟିଏ ସହିତ ସମାନ | ଆମର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ b ଅଛି ଆଂଶିକ ଚାପ ଆଂଶିକ ଚାପ କାରଣରୁ b ର ଆଂଶିକ ଚାପ pb ଶୂନ୍ୟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ a ର ଆଂଶିକ ଚାପ ଶୂନ୍ୟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ତରଳ ଥାଏ ତେବେ a ର ଆଂଶିକ ଚାପ ଯାଉଛି | ପା ଶୂନ ହେତୁ ଏବଂ b ର ଆଂଶିକ ଚାପ ଶୂନ୍ୟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଆପଣ ଗୋଟିଏ କରିପାରିବେ | ଦେଖିପାରୁଛି ଯେ ଏହା ଏକ ସିଧା ଲାଇନ ଅଟେ ଯେହେତୁ ମୁଁ xapa ପରିବର୍ତ୍ତନ କରେ ର line ଖିକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ xa କୁ 0 ରୁ 1 କୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି, ତେବେ ଆଂଶିକ ଚାପ ବ line ଼ିବାକୁ ଯାଉଛି ଦୁ sorry ଖିତ ଏହା ଏକ ସିଧା ଲାଇନକୁ ଠିକ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି ଏବଂ ସମାନ ଜିନିଷ ଯେତେବେଳେ କଣିକା ପ୍ରେସ୍ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ତରଳ b ଥାଏ ,
ତେଣୁ b ର ଅଂଶଗୁଡ଼ିକର ଏକାଗ୍ରତା b ର ଆଂଶିକ ଚାପକୁ ବ increasing ାଇଥାଏ ଆହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସିଧା ରେଖା ପାଇବ ଏବଂ ଆମେ ଏହା ପାଇବୁ ସମୁଦାୟ ଚାପ ଠିକ ଅଛି ସମୁଦାୟ ଚାପ | ଏହି ସମୀକରଣରୁ ଗଣନା କରିପାରିବ
ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଚାପ ହେଉଛି ପା ଶୂନ୍ୟ xa ପ୍ଲସ୍ pb ଶୂନ୍ୟ xv ଏବଂ ମୁଁ ବଦଳାଇବି xb ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ xa ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଆମେ ପା ଶୂନ୍ୟ xa ପ୍ଲସ୍ ଶୂନ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ xa ପାଇପାରିବା
ତେଣୁ ମୁଁ pb 0 ପ୍ଲସ୍ ph 0 ମାଇନସ୍ pb ପାଇବି | 0 xa
ତେଣୁ ଏହା ପୁଣି ଏକ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ଏକ ର line ଖ୍ୟ କାର୍ଯ୍ୟ ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ଆମେ ଏହି ସିଧା ଲାଇନ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହା ପ୍ରକୃତରେ ଏହି 2 ଧାଡିର ସମଷ୍ଟି ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି p ସମୁଦାୟ ଏହା ଏକ ଚିନ୍ତାର ଆଂଶିକ ଚାପ | a ଏହା ହେଉଛି b ର ଏକ ଆଂଶିକ ଚାପ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି p ସମୁଦାୟ ଯାହା | pa plus p ok
ତେଣୁ ଏହାର ସମାଧାନ କିପରି ହେବ ଆସନ୍ତୁ ବହିରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ଏକ ଆହା ଉଦାହରଣ କରିବା, ଏହାକୁ ପ read ଼ିବା ପାଇଁ ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ବ୍ଲାକବୋର୍ଡ ସଫା କରିବା ଠିକ ଅଛି ଚାଲନ୍ତୁ ବହିରୁ ଉଦାହରଣ କରିବା, ଏହା ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ବାଷ୍ପ ଚାପ | 298 କେଲଭିନରେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏବଂ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ଯଥାକ୍ରମେ 200 ମିଲିମିଟର ଶକ୍ତି ଏବଂ 450 ମିଲିମିଟର ଶକ୍ତି ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ cl3 ରେ ଆମର କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ c ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଡାକିବା ଯେ ଆମ ପାଖରେ ଡିକ୍ଲୋରୋମେଟେନ୍ ch2 cl2 ଆସନ୍ତୁ ସେହି b କୁ ଡାକିବା ଏବଂ ଆମକୁ ଏହି ଶୁଦ୍ଧ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ବାଷ୍ପ ଚାପ ଦିଆଯାଏ | p ah p 0
ତେଣୁ ph 0 200 ମିଲିମିଟର ଏଡି ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ pb 0 415 ମିଲିମିଟର ଧାର ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଠିକ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ 25.5 ଗ୍ରାମ cacl3 ମିଶ୍ରଣ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ ସମାଧାନର ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ଗଣନା କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଆମେ 25.5 ଗ୍ରାମ ମିଶ୍ରଣ କରୁଛୁ | ଏଥିରୁ ଏବଂ 40 ଗ୍ରାମ ଲୁଣ ତରଳ b ଏବଂ ଆମକୁ a ଏବଂ b ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ଏବଂ ସମୁଦାୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୋଷ କ'ଣ ଆସନ୍ତୁ ମ the ଳିକକୁ ଫେରିବା ଏବଂ ସୂତ୍ରଟି ପା ଶୂନ୍ୟ ପା xapa ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ | pb ହେଉଛି xbpb ଶୂନ ବର୍ତ୍ତମାନ pa zer | o ଏବଂ pb ଶୂନକୁ ଦିଆଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଶୂନ ଏହା ହେଉଛି pb ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ ମୁଁ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ xa ଏବଂ xb ଆବଶ୍ୟକ କରେ କିପରି xn xb କୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି xa ନା ନା ପ୍ଲସ୍ nb ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ମୁଁ xb ଗଣନା କରିପାରିବି ଏବଂ ମୁଁ ମଧ xb ଗଣନା କରିପାରିବି | ନାଏକୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ କେବଳ 1 ମାଇନସ୍ xa ଦ୍ now ାରା ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ଆବଶ୍ୟକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା chcl3 ର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ମଲିକୁଲାର ଓଜନ 119 ଏବଂ ch2cl2 ର ମଲିକୁଲାର ଓଜନ ମୋଲ ପ୍ରତି 85 ଗ୍ରାମ ଅଟେ ଏବଂ ତା'ପରେ ଆମେ ନା ସଂଖ୍ୟା ଗଣନା କରିପାରିବା | ପ୍ରତ୍ୟେକଟି ଯାହା ଦ୍ 25.ାରା 25.5 ଗ୍ରାମ ପ୍ରତି ମୋଲରେ 109.5 ଗ୍ରାମ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ ଯାହା ମୋତେ cl3 ର ମୋଲ୍ ଦେବ ଯାହା ଆସନ୍ତୁ ସେହି 25.5 କୁ 119.5 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କରିବା ଏବଂ ଏହାର ଉତ୍ତର ଆମେ 0.21 ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ b ପାଇଁ ସମାନ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ | ଯାହା 40 ରୁ 85 40 କୁ ବିଭକ୍ତ କରୁଛି 85 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ମୁଁ ପାଇବାକୁ ଯାଉଥିବା ଉତ୍ତର ହେଉଛି 0.470 ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋତେ କେବଳ xa ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହାର ସମସ୍ତ ନା ଦୁଇଟି ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଦ୍ two ାରା ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି | ଚାରି ସାତ ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ କାଲକୁଲେଟର ପଏଣ୍ଟ ବ୍ୟବହାର କରି ଦୁଇଟି ଏକ ତିନୋଟି ପଏଣ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ବିଭକ୍ତ | x ଆଠ ତିନିଟି ମୁଁ ଉତ୍ତର ତିନୋଟି ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ଏବଂ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହି ଫର୍ମୁଲା 1 ମାଇନସ୍ 0.312 ବ୍ୟବହାର କରି ମୁଁ 886.68 ପାଇବି, ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋର ସମସ୍ତ ସୂଚନା ଆବଶ୍ୟକ ଅଛି ଯାହା xa ଦ୍ୱାରା ଦିଆଯିବ ଆମେ 0.312 କୁ ଆହା ପା 0 ଦ୍ୱାରା ଗୁଣିତ କରିଛୁ | ଠିକ୍ ଏଠାରେ 200

ତେଣୁ ମୁଁ 62.4 ପାଇଲି ଏବଂ pb ଠିକ ଅଛି xb ଏଠାରେ 0.688 କୁ 4 1 5 ଗୁଣିତ ହୋଇଛି ଯାହା ମୁଁ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛି 0.688 ଗୁଣ 4 1 5 ଉତ୍ତର ହେଉଛି 285 ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ମିଲିମିଟର ଧାର ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ମୋଟ ଚାପ କେବଳ ସରଳ ହେବ | ସମୁଦାୟ ଚାପର ଏହି ଦୁଇ ପରିମାଣର ରାଶି 0.94347.9 ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଦ୍ total ାରା ଏହା ହେଉଛି ମୋଟ ଚାପ

ତେଣୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଂଶକୁ ହିସାବ କରିଛୁ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଉପାଦାନର ବାଷ୍ପ ଚରଣରେ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶକୁ ପଚାରୁଛି | ଏହି ଆଦର୍ଶ ଗ୍ୟାସ୍ ନିୟମ ଆମେ ପ୍ରୟୋଗ କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯେ pv nrt ok ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଆଂଶିକ ଚାପ ତେବେ ପାନାର୍ଟ

ତେଣୁ ଆମକୁ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ a ଏବଂ b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶକୁ ସେହି କ୍ୟାପିଟାଲ୍ xa ବୋଲି କହିବା | ଠିକ ଅଛି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ ବ୍ୟବହାର କରିସାରିଛି | ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଏକ ଲଙ୍କା ଗୁଣ୍ଡ ରଖିବା,

ତେଣୁ ବାଷ୍ପରେ ସମୁଦାୟ ମୋଲେସ୍ ନା ବାଷ୍ପରେ ପ୍ଲସ୍ nb ରେ ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଏଠାରୁ ନାକୁ ବଦଳାଇବି ତେବେ ଉତ୍ତରଟି କେବଳ ପା ପ୍ଲସ୍ pb ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ହେବ ଏବଂ ମୋର ଏହି ସବୁ ଅଛି | ସୂଚନା pa କୁ ଠିକ୍ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଉଛି ah pv ଏବଂ pa plus pb p ସମୁଦାୟ ବ୍ୟତୀତ ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ମୁଁ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ପାଇବି ଏବଂ ଏହା 62.4 347.9 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା 62.4 କୁ 347.9 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ 0.179 ଏବଂ xb ବିଷୟରେ କଣ? 1 ମାଇନସ୍ x8 ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ମୁଁ 1 ଆଠ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ଦୁଇଟି ଗୋଟିଏ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆମେ ବାଲ୍ ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶକୁ ସମାଧାନର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ଏବଂ ବାଷ୍ପରେ b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶକୁ ହିସାବ କରିଛୁ ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ବାଷ୍ପ | ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ b ରେ ଧନୀ, b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ 0.688 ଥିଲା ବର୍ତ୍ତମାନ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ 0.821 ରେ ପରିଣତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହାର ଅସ୍ଥିରତା ସହିତ କିଛି ସମ୍ପର୍କ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ v ର ଅଧିକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଅଛି | ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟକୁ ଯିବାର ଏକ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଏହାର ଉଚ୍ଚ ଅସ୍ଥିରତା ଅଛି |

ତେଣୁ ଏହା ଅପେକ୍ଷା ଏକ ଅସ୍ଥିର ଯ ound ଗିକ ଅଧିକ ଅସ୍ଥିର ଯ ound ଗିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାର ବାଷ୍ପକୁ ଯିବା ଅପେକ୍ଷା ଏହାର ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଅଧିକ ଧନୀ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଠିକ ଅଛି ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ପାଠ୍ୟ ପ୍ରଶ୍ନରେ ଆଉ ଏକ ସମସ୍ୟା କରିବା | ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ବ୍ଲାକବୋର୍ଡ ସଫା କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଶୁଦ୍ଧ ତରଳର ବାଷ୍ପ ଚାପ ଯଥାକ୍ରମେ 450 ଏବଂ 700 ମିଲିମିଟର hg

ତେଣୁ ଆମର a ଏବଂ b ଏବଂ p 0 the pa 0 ଏବଂ tb 0 ହେଉଛି 450 ଏବଂ 700 ମିଲିମିଟର ଶକ୍ତି 4 50 ଏବଂ 700 ମିଲିମିଟର ଧାର ଯଥାକ୍ରମେ ଶୁଦ୍ଧ a ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ହେଉଛି 450 ମିଲିମିଟର hg ବାଷ୍ପ ଚାପ ହେଉଛି 700 ମିଲିମିଟର ଧାର ବର୍ତ୍ତମାନ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ 350 କେଲଭିନରେ ତରଳ ମିଶ୍ରଣର ରଚନା ଖୋଜି ବାହାର କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା ଯଦି pt 600 ମିଲିମିଟର ଶକ୍ତି ସନ୍ଧାନ କରେ ତେବେ ସମୁଦାୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ 600 ମିଲିମିଟର ଧାର ଅଟେ | ତରଳ ମିଶ୍ରଣର ରଚନା ମଧ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟର ରଚନା ଖୋଜି ବାହାର କରେ ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ a ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ x ଅଟେ ତେବେ ଅବଶ୍ୟ b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ଏକ ମାଇନସ୍ xa ହେବ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଥରେ i | ମୋଲ୍ ଫ୍ରାକ୍ସି ଅଛି | ଅନୁମାନ କରାଯାଏ ଯେ ମୁଁ xa ଅନୁଯାୟୀ a ଏବଂ b ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ଲେଖିପାରେ ଯାହା ଦ୍ 450 ାରା 450 x ହେବାକୁ ଯାଉଛି a ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ହେଉଛି 450 xa ଏବଂ b ର ବାଷ୍ପ ଚାପ 700 1 ମାଇନସ୍ xa ଏବଂ ପ୍ରଶ୍ନ | ମୋତେ ସମୁଦାୟ ଚାପକୁ କୁହନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ପ୍ଲସ୍ ଏହା ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ମୋର ଗୋଟିଏ ସମୀକରଣ ଅଛି ଯାହାକି 450 xa ପ୍ଲସ୍ 700 1 ମାଇନସ୍ xa ଗୋଟିଏ ସମୀକରଣ ଗୋଟିଏ ଅଜ୍ଞାତ ଏହାକୁ ସମାଧାନ କରେ ଏବଂ ଆମର ଉତ୍ତର ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହାର ସମାଧାନ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ଯାହା 450 ପାଇବ | xa ପ୍ଲସ୍ 700 ମାଇନସ୍ 100 xa ଯାହା ଦ୍ 700 ାରା 700 ମାଇନସ୍ 250 xa ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ 250 ଦ୍ div ାରା ବିଭାଜନ କରି ମୁଁ xa ପାଇବାକୁ ଯାଉଛି 100 କୁ 250 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କରିବା ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ 0.4 ାରା 0.4

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣିଲୁ ଯେ xa ହେଉଛି 0.4

ତେଣୁ ଆଂଶିକ ଚାପ ଦିଅନ୍ତୁ | a ର ଚାପ କେବଳ 450 ରୁ 0.4 ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା 180 ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ b ର ଆଂଶିକ ଚାପ 700 ଗୁଣ 1 ମାଇନସ୍ ଅକ୍ଷ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା 0.6

ତେଣୁ ଏହା 420 ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଆମେ ସମୁଦାୟ ଚାପ 180 ପ୍ଲସ୍ ଯାଞ୍ଚ କରିପାରିବା | 420 ଯାହା 600 ମିଲିମିଟର ଶକ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଅଂଶ b ରେ ସମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ମଧ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟର ରଚନା ଏବଂ t ରେ ଅଛି | ସେ ଶେଷ ଉଦାହରଣ ଆମେ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟର ରଚନା ଦେଖି ସାରିଛୁ ଆମେ ଆଂଶିକ ଚାପରୁ ଅଂଶଗୁଡ଼ିକୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ବାଷ୍ପ ଚରଣର ରଚନା ହେଉଛି ବାଷ୍ପ ଚରଣର ଠିକ ଅଛି ମୋତେ ବ୍ଲାକବୋର୍ଡକୁ ଟିକେ ସଫା କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ରଚନା କେବଳ ଆଂଶିକ | ସମୁଦାୟ ଚାପ ଏବଂ ଉତ୍ତର ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ଚାପ ସିଧା ସଳଖ 600 ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ମୁଁ 0.3 ପାଇଥାଏ , ମୁଁ ବାଷ୍ପ ଚାପରେ b ର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶକୁ 1 ମାଇନସ୍ ପଏଣ୍ଟ 3 ଦ୍ୱାରା ଗଣନା କରିପାରିବି ଏବଂ ମୁଁ ଏହାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବି କେବଳ 420 ବିଭାଜିତ ଯାଞ୍ଚ ପାଇଁ | ମୋଟ ଚାପ ଦ୍ 600 ାରା ଯାହା 600.7 ଅଟେ ମୁଁ ଉଭୟ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରି ସମାନ ଉତ୍ତର ପାଇଥାଏ ଏବଂ ମୁଁ ଏହି କାର୍ଯ୍ୟକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ମ basic ଳିକ ନୀତିଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଠିକ୍ କରିସାରିଛି

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବିଷୟ ଯାହା ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ତାହା ହେଉଛି ସମାଧାନର ସାର୍ ର ବାଷ୍ପ ଚାପର ବାଷ୍ପ ଚାପ | ଓକେରେ ଲିକ୍ୱିଡ୍ କଠିନରେ କଠିନର ସମାଧାନ ରଡ୍ ନିୟମକୁ ଆଉ ଥରେ ଯାଞ୍ଚ କରିବାକୁ ଦିଏ ଯାହା ଏହା କହିଥାଏ ଯେ ଗୋଟିଏ ଉପାଦାନର ଆଂଶିକ ଚାପ ଏକ ଉପାଦାନକୁ xapa ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ pb xb ସହିତ ସମାନ | tb ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ ଯଦି ମୋର ଏକ କଠିନ କଠିନ ଅଛି ତେବେ ଅଧିକାଂଶ କଠିନ ପାଇଁ ଏହା ଉପରେ ବାଷ୍ପ ଚାପ କ'ଣ ତାହା ଅବହେଳିତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏହି କଠିନ ସାଧାରଣତ vo ଅସ୍ଥିର ନୁହେଁ ମୁଁ ବିଚାର କରୁଛି ଯେ ସେଠାରେ କିଛି କଠିନ ଅଛି ଯାହା ଅବଶ୍ୟ ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହୁଏ | ଅଧିକାଂଶ କଠିନ ପାଇଁ ସେମାନଙ୍କର କିଛି ବାଷ୍ପ ଚାପ ରହିବ, ସେଠାରେ କ v ଣସି ବାଷ୍ପ ଚାପ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହି କଠିନକୁ ଛାଡିଦିଏ ତେବେ ଏହା ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବ ନାହିଁ ଯଦି ମୁଁ ଛାଡିଦେବି ଆସନ୍ତୁ କହିବା ମଦ୍ୟପାନ କିମ୍ବା ତରଳ କିଛି ସମୟ ପରେ ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଚାଲିଯାଏ | କମ୍ ସ୍ଥିର କିମ୍ବା ଧାତୁ ବସ୍ତୁରେ କଠିନ ଏହା ମୋ ଜୀବନକାଳ ମଧ୍ୟରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଅବଶ୍ୟ ସେଠାରେ କିଛି କଠିନ ଅଛି ଯାହା ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବ କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ଅଧିକାଂଶ pb 0 ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ b ହେଉଛି ସମାଧାନ | କଠିନ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ତେବେ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ pb 0 ଶୂନ୍ୟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ଶୂନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ rod ବାଡ଼ିର ନିୟମ ଏହା କ says ଣସି ସମାଧାନ ପାଇଁ ଯେକ solution ଣସି ସମାଧାନ ପାଇଁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅସ୍ଥିର ଉପାଦାନର ଆଂଶିକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଏହାର ସମାଧାନ ଏହାର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ ସହିତ ସିଧାସଳଖ ଆନୁପାତିକ | ଏହି ମାମଲାଟି ପୋର ଚାପ କେବଳ ଦ୍ରବଣକାରୀ ହେତୁ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କାରଣ ଏହା ସମୟ ସମୟରେ ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ b ସଲ୍ୟୁଟ୍ କ ah ଣସି ଉପାଦାନ ଦେବାକୁ ଯିବ ନାହିଁ ଏହା ଚାପ ଶୂନ୍ୟ ହେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ସମସ୍ତ ଚାପ | ଠିକ ଅଛି ଆଂଶିକ ଚାପରୁ ଏହା ଆସିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହାକୁ ନିମ୍ନଲିଖିତ ଚିତ୍ର ଦ୍ୱାରା ମଧ୍ୟ ବୁ understood ିହେବ

ତେଣୁ ଆମର ଦ୍ରବଣକାରୀ ଶୁଦ୍ଧ ଦ୍ରବଣ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ବନ୍ଦ ସ୍ଥାନାନ୍ତରିତ ଫ୍ଲାସ୍କରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଫ୍ଲାସରେ ଆମର କେବଳ ଏହି ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହି ସମଗ୍ର ନିର୍ମାଣରେ ଭରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଗ୍ୟାସ୍ ଏବଂ ଏହା ଏକ ତରଳ ଏବଂ ସେହି ସନ୍ତୁଳନ ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି ଏହି ପୃଷ୍ଠରୁ କିଛି ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହା ଭୂପୃଷ୍ଠକୁ ବାହାର କରିବାକୁ ଯାଉଛି | ଏବଂ ସମାଧାନ ଭିତରକୁ ଯିବା ଏବଂ ଭୂପୃଷ୍ଠରୁ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କେତେଜଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଠିକ୍ ପଳାଇବା ପାଇଁ ଯଥେଷ୍ଟ ଶକ୍ତି ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ଯଦି ମୁଁ ଏଥିରେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯୋଗ କରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ସେଠାରେ ଦ୍ରବଣର କିଛି ଅଣୁ ଅଛି ଏବଂ ସଲ୍ୟୁଟର କିଛି ଅଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏକାଗ୍ରତା | ଦ୍ରବଣକାରୀ ମଲିକ | ଭୂପୃଷ୍ଠରେ ule ଅବଶ୍ୟ ହ୍ରାସ ପାଇଛି କେବଳ ଏହା ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ନାହିଁ ଯାହାକୁ ଆମେ ବିବେଚନା କରିଛୁ ଏହା ଆଦ at ଅସ୍ଥିର ନୁହେଁ ଯାହା ଏଠାରେ ଅନୁମାନ ଅଟେ ଯାହା ଅଧିକାଂଶ କ୍ଷେତ୍ରରେ ସତ କିନ୍ତୁ ଦ୍ରବଣ ବାଷ୍ପୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ସେଠାରେ ଏକ ଅଛି | ଭୂପୃଷ୍ଠରେ କମ୍ ସଂଖ୍ୟକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଣୁ ଅଣୁ

ତେଣୁ ବାଷ୍ପୀକରଣ ହ୍ରାସ ହେବା କ୍ଷଣି ଆମେ ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯୋଗକରିବା କ୍ଷଣି ଭୂପୃଷ୍ଠରେ ଦ୍ରବଣୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏକାଗ୍ରତା ହ୍ରାସ ପାଇଛି କିନ୍ତୁ ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇନାହିଁ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଧ୍ୟାନ ଦେବା କିମ୍ବା ଏହାର ଆଂଶିକ ଚାପର ଏକାଗ୍ରତା ନୁହେଁ | ପରିବର୍ତ୍ତିତ ହୋଇନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ସମାନ ହାରରେ ଷ୍ଟ୍ରାଇକ୍ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ବାଷ୍ପୀକରଣ ହାର ହ୍ରାସ ପାଇଛି କିନ୍ତୁ ସେହି ପରିସ୍ଥିତିରେ କଣ୍ଡେନ୍ସେସନ ହାରରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇନାହିଁ ଏବଂ ବାଷ୍ପୀକରଣ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଘନୀଭୂତ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଘନୀଭୂତତା ବ so ିଚାଲିଛି | ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ନୂତନ ସନ୍ତୁଳନରେ ପହଞ୍ଚିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆଂଶିକ ଚାପ ଯାହା ଥିଲା ତାହାଠାରୁ କମ୍ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହାଠାରୁ ଏହା ପୁଣି ବୁ understood ିହେବ | nce ଶୁଦ୍ଧ ଦ୍ରବଣରେ କ sol ଣସି ସଲ୍ୟୁଟ୍ x ନାହିଁ

ତେଣୁ ପା ପା ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଯେହେତୁ xa ଗୋଟିଏ ପା ଠାରୁ କମ୍ ହୋଇଗଲା ପା ଶୂନ୍ୟରୁ କମ୍ ହୋଇଗଲା ଏବଂ ସଠିକ୍ ସମ୍ପର୍କ ସେଠାରେ ଦିଆଗଲା ଠିକ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଆଦର୍ଶ ସମାଧାନ ଏବଂ ଅଣ ଆଦର୍ଶ ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଏକ ସମାଧାନକୁ ଆଦର୍ଶ କାହିଁକି କରେ ଯଦି ଏକ ସମାଧାନ ସମଗ୍ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ରୋଲ୍ଟ ନିୟମକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ତେବେ ଏହି ସମାଧାନକୁ ଆଦର୍ଶ ସମାଧାନ କୁହାଯାଏ କିନ୍ତୁ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ସେମାନଙ୍କୁ ରୋଲ୍ଟ ନିୟମକୁ ଅନୁସରଣ କରିବା ପାଇଁ କଣ କରେ ଏବଂ ସେହିଠାରେ ଦୁଇଟି ଆସେ | ଅତ୍ୟଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପରିମାଣ ହେଉଛି ମିଶ୍ରଣର ଡେଲଟା v ଏବଂ ମିଶ୍ରଣର ଏଣ୍ଟାଲପି ଭାବରେ ଡେଲଟା ଏବଂ ସେଗୁଡିକ 0 ହେବା ଉଚିତ ଯଦି ମୁଁ ମିଶ୍ରଣ କରେ ଆସନ୍ତୁ ଧରିବା ଯଦି ମୁଁ 1 ଲିଟର ଦ୍ରବଣର ଏକ ପ୍ଲସ୍ 2 ଲିଟର ଦ୍ରବଣ b ମିଶ୍ରଣ କରେ ଯଦି ମିଶ୍ରଣ ପରେ ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ 3 ଲିଟର ଅଟେ | 3 ଲିଟର ସମାଧାନ ତା'ପରେ ଏହା ଏକ ଅବସ୍ଥାକୁ ଅନୁସରଣ କରେ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ଅବସ୍ଥା ହେଉଛି ଯଦି ମିଶ୍ରଣ ସମୟରେ କ heat ଣସି ଉତ୍ତାପ ବିକଶିତ ହୁଏ ନାହିଁ ଯଦି ମିଶ୍ରଣ ପରେ ତାପମାତ୍ରା ପରିବର୍ତ୍ତନ ନହୁଏ ତେବେ ଏହା ଏକ ଆଦର୍ଶ ସମାଧାନ ଯାହା ମୁଁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ପରୀକ୍ଷଣ ସମୟରେ କହିବି ମୁଁ ନିଶ୍ଚିତ ଯେ ତୁମେ | mus ମୁଁ ଦେଖିଲି ଯଦି ମୁଁ ଏକାଗ୍ର s2so4 ସହିତ ଜଳ ମିଶ୍ରଣ କରେ ତେବେ ମିଶ୍ରଣଟି ଅତ୍ୟଧିକ ଉଷ୍ମ ହୋଇଯାଏ ଯାହା ମିଶ୍ରଣର ଡେଲ୍ଟା h ଶୂନ୍ୟ ନୁହେଁ ଏହା ଏକ ଅତିରିକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ତିନି ଲିଟରରୁ ଅଧିକ କିମ୍ବା ତା'ଠାରୁ କମ୍ କିମ୍ବା ଆହା ଉତ୍ତାପ ବିକଶିତ ହୁଏ | ସମାଧାନଟି ଆଦର୍ଶ ନୁହେଁ ଠିକ ଅଛି ଚାଲନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ ସରଳ ଚିତ୍ର ସହିତ ବୁ to ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ମୋର ଏକ ପାତ୍ରରେ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଛି କି ନାହିଁ ଏବଂ ଏହି ବାଷ୍ପ ଏବଂ ତରଳ ସୀମା ଜୋନ୍ରେ ମୋର ବର୍ତ୍ତମାନ କେବଳ ଦ୍ରବଣ ଅଛି | b ଯୋଡିବା ପାଇଁ କିନ୍ତୁ ହାତ ବୁ before ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ପୂର୍ବରୁ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ବୁ to ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା

ତେଣୁ a ଏବଂ a ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଯଦି ଏହା ଏକ ଶୁଦ୍ଧ ଆହା ଦ୍ରବଣ ଅଟେ ତେବେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦ୍ରବଣକାରୀ b ଯୋଗ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ସୀମାରେ ଥିବା କିଛି ଅଣୁ ଅନ୍ୟ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଯିବ | ଦ୍ରବଣକାରୀ b ଏହା ଦ୍ରବଣକାରୀ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ସମାଧାନ ହୋଇପାରେ ଯଦି ଆପଣ ମିଶ୍ରଣ କରୁଛନ୍ତି ତେବେ ପଚାଶ ପଚାଶ ପ୍ରତିଶତ ଜଳ ଏବଂ ଇଥାନଲ୍ କୁହନ୍ତୁ ତେବେ ଏହି ଦୁଇଟି ଦ୍ରବଣକାରୀ ଯାହାକୁ ଆମେ ମିଶ୍ରଣ କରୁଛୁ ଯଦି ମୁଁ ମିଶ୍ରଣ କରୁଛି ତେବେ ପାଣିରେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କହିବା ତେବେ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହେବାକୁ ଯାଉଛି | ଦ୍ରବଣକାରୀ ଏବଂ ଜଳ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ | s a ah

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟରେ କ sol ଣସି ସ୍ଥାନରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ b ଏହା ହୋଇପାରେ ଯଦି ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରୁଥିବା ଚିନ୍ତା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଶୁଦ୍ଧ ଦ୍ରବଣର ଏକ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆହା ଦ୍ରବଣ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିଥାଏ | ସଲ୍ୟୁଟ୍ ଯୋଡାଯାଏ b ତା'ପରେ ଆମର ମଧ୍ୟ a ଏବଂ b ର ଏକ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଛି ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି b ଏବଂ b ଏକ ଚିହ୍ନଟ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଏକ ଏବଂ ଏକ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ab ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟାଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହୋଇପାରେ ଯାହା ବଦଳରେ ଏହା ବଦଳରେ ଠିକ୍ ହେବ | ଏବଂ a ଏବଂ ସେହି ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ab ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ

ତେଣୁ a ଏବଂ h ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ab ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ବୃହତ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟାକୁ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ସହିତ ବଦଳାଇଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଅଣୁଟି କମ୍ ସ୍ଥିର ଅଛି

ତେଣୁ ଏଥିରେ ପ୍ରବେଶ କରିବାର ଏକ ଉଚ୍ଚ ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଛି | ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଏହା ବାଷ୍ପ ଚରଣକୁ ଯିବା ପାଇଁ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣର ଶକ୍ତି କମ୍ ପୁସ୍ ଆବଶ୍ୟକ କରେ

ତେଣୁ ଏହା କ'ଣ ଘଟିବ ଏହା ବାଷ୍ପ ଚାପ ବ so ିବ

ତେଣୁ ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ମୋତେ ଏହି ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ମୁଁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଆଙ୍କିଛି

ତେଣୁ ଆହା

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଏଠାରେ ଏକ ଓଭରର ମୋଲ୍ ଭଗ୍ନାଂଶ xa ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଉପରେ xa ଶୂନ୍ୟ

ତେଣୁ a ର ବାଷ୍ପ ଚାପ ସମାନ ହେବ ଏହା ହେଉଛି pa 0 ଏବଂ ସମାନ ଜିନିଷ ଯଦି xb ଏଠାରେ ଅଛି | is 0 xb is here here 1 and and we another land is this is the ବାଷ୍ପ ଚାପ ଯାହା ଆମେ ଏହା ପୂର୍ବରୁ କରିଛୁ ଏବଂ ଏହା pb 0 ଅଟେ ଏବଂ ସମୁଦାୟ ଚାପ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଆଦର୍ଶ ସମାଧାନ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ aa ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ab ଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ | ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଏବଂ b ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦୃ strong ପାରସ୍ପରିକ କାର୍ଯ୍ୟକୁ ବାଧା ଦେଇଛି ଏବଂ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ସହିତ ବଦଳାଯାଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ସହଜରେ ବାଷ୍ପ ଚରଣକୁ ଯାଇପାରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ସମୁଦାୟ ଚାପ କିମ୍ବା ବ୍ୟକ୍ତିଗତ ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ବ increasing ାଇଥାଏ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମ ପାଖରେ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ବିଘ୍ନତା ଅଛି | ab ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅପେକ୍ଷା ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ, ତା'ହେଲେ ଆମର ସକାରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ ଯଦି ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଦୁର୍ବଳ ଅଟେ ତେବେ ଆମର ନକାରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ପାଇଁ ଏହି ଚିତ୍ରରେ ସମୁଦାୟ ବାଷ୍ପ ଚାପ int ବଦଳିଛି | o ସକରାତ୍ମକ ଦିଗ ଏବଂ ବ୍ୟକ୍ତିଗତ ଉପାଦାନ ସହିତ ସମାନ ମଧ୍ଯ ସକରାତ୍ମକ ଦିଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ ଏବଂ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ପାଇଁ ଯେଉଁଠାରେ a ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା a ଠାରୁ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଦିଗକୁ ବିଚ୍ୟୁତ ହେବାକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ ଏହା ନକାରାତ୍ମକ ବିଭାଜନର କାରଣ ହେବ | ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଇଥାନଲ ଏବଂ ଏସିଟୋନ ଇଥାନଲ ସି ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚ ଓହୋ ଏସିଟୋନ ch ତିନୋଟି କୋକ ତିନୋଟି

ତେଣୁ ଆହା ସମାଧାନରେ ଏହି ଅଣୁଟି ଏକ ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଅନେକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଅଛି, ସେଠାରେ ବହୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି, ସେଠାରେ ଏକ ପୋଲାର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି | ସେଠାରେ ଉପଲବ୍ଧ

ତେଣୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂକୁ ଯିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏସିଟୋନ୍ରେ ସେପରି କ inter ଣସି ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ନାହିଁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହେତୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏବଂ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ସହିତ କେବଳ ଇଥାନଲ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଥାଏ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏଥିରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଯୋଗ କରେ | ନେଟୱର୍କ ବାଧାପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁଟି ଅଣୁରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯାହା ଇଥାନଲ କମ୍ ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ବାଷ୍ପ ଚରଣକୁ ଯିବାର ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ସକରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତିକୁ ନେଇଥାଏ | e ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ଯାହା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଏବଂ ଏସିଟୋନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏସେଟୋନ୍ ଯାହା ch3 co ch3 ଏବଂ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ଯାହା ccl3 h ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଦେଖିପାରୁ ଯେ ଏସିଟୋନ୍ କିମ୍ବା କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ମଧ୍ୟରେ କ hyd ଣସି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଥରେ ଆମେ ଏହାକୁ ଏକାଠି ରଖିବା ପରେ ଏହି ଆହା ମଧ୍ୟରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ଅଛି | ଅମ୍ଳଜାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଯେହେତୁ ଏଠାରେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ଏହାକୁ ପୋଲାର କରିଦେବ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ସେମାନଙ୍କର ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ stronger ାରା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିବ

ତେଣୁ a ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ରହିବ | ଏବଂ ଯେହେତୁ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ନକାରାତ୍ମକ ବିଘ୍ନର କାରଣ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ଦେଖି ଆମେ ଦେଖିପାରିବା ଯେ ଏକ ଦିଗ ବିଭାଜନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି କି ଆହା ବାଷ୍ପ ଚାପ କେଉଁ ଦିଗରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ | ପଜିଟିଭ୍ ଡିଭିଜନ୍ ଠିକ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏକ ବାଇନାରୀ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ରେ ବହୁତ ବଡ ବିଚ୍ୟୁତି ଥାଏ, ତେବେ ସେମାନେ ଯାହାକୁ ଆଗିଓଟ୍ରୋପ୍ କୁହାଯାଏ ଠିକ୍ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଆମେ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ସାଧାରଣତ ric ଧନୀ ହୋଇଥିବାର ଦେଖିଥାଉ | ସେ ଅଧିକ ଅସ୍ଥିର ସମାଧାନରେ ଅଧିକ ଧନୀ ଏବଂ ଅଧିକ ଅସ୍ଥିର ଉପାଦାନରେ ଏବଂ ଏହି ସମ୍ପତ୍ତି ବ୍ୟବହାର କରି ଏହି ଦୁଇଟି ଉପାଦାନକୁ ପୃଥକ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଉପାୟ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରନ୍ତି କେବଳ ଦ୍ରବଣକୁ ଗରମ କରି ବାଷ୍ପ ସଂଗ୍ରହ କରୁଥିବା ଏକ ସମାଧାନ ଯାହାକି ଅସ୍ଥିର ଉପାଦାନରେ ଅଧିକ ଧନୀ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଗରମ କରେ | ଯାହାକୁ ଆମେ ଏହି କଣ୍ଡେନ୍ସେଟରୁ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଅସ୍ଥିର ଉପାଦାନରେ ଅଧିକ ଧନୀ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏହା ଜାରି ରଖିବା ତେବେ ଆମେ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନକୁ ଅଲଗା କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ଯେହେତୁ ଆପଣ ଏକ ବିଶେଷ ପ୍ରକାରର ସମାଧାନ ସହିତ ଡ୍ରପ୍ କରିବେ | ତରଳ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଏବଂ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ତରଳ ଚରଣ ତରଳ ଚରଣ ଏବଂ ବାଷ୍ପ ଚରଣର ଏକାଗ୍ରତା ଥିଲା ଏବଂ ଏହାର ସ୍ପଷ୍ଟ ଯଦି ଆହା ତରଳ ଚେହେରା ଏବଂ ବାଷ୍ପ ପର୍ଯ୍ୟାୟର ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ କ difference ଣସି ପାର୍ଥକ୍ୟ ନାହିଁ ଯଦି ମୁଁ କେବଳ ବାଷ୍ପ ଚରଣ ସଂଗ୍ରହ କରେ ତାହା ମୋତେ ଦେବାକୁ ଯାଉଛି | ଆହା କଣ୍ଡେନ୍ସେଟ୍ ମୋତେ ତରଳ ଚରଣ ପରି ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ଦେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହା ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ମୁଁ b ରୁ ଅଲଗା କରିପାରିବି ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଦୁଇଜଣଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଦୁର୍ବଳ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ | ah ଉପାଦାନ a ଏବଂ କମ୍ପୋନେଣ୍ଟ b ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ତୁଳନାରେ ଉପାଦାନ ସକରାତ୍ମକ ବିଭାଜନକୁ ନେଇଥାଏ ଯେଉଁଥିରେ ଏହାର ଅଧିକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ହେବ ଯଦି ମୁଁ ରୋଲ୍ଟ ନିୟମ ବ୍ୟବହାର କରି ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ଗଣନା କରେ ତେବେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯଦି ବାଷ୍ପ ଚାପ ଅଧିକ ଉତ୍ତପ୍ତ ବାଷ୍ପ ଚାପକୁ ହ୍ରାସ କରେ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଧିକ ଅସ୍ଥିର ଉପାଦାନ ଅଧିକ ଅସ୍ଥିରତା ଫୁଟିବା ସ୍ଥାନକୁ କମ୍ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁର୍ବଳ ପାରସ୍ପରିକ ସକରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ଅର୍ଥାତ୍ ରୋଲ୍ ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ ଗଣିତ ହେବା ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ବାଷ୍ପ ଚାପ ଏବଂ ଏହା ସର୍ବନିମ୍ନ ଫୁଟିବା ବୀଜ ବିବେଚନା କରିବ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ଆମ ତୁଳନାରେ a ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ଥାଏ | a ଏବଂ a କିମ୍ବା b ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ତା’ ପରେ ଆମର ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ବିଚ୍ୟୁତି ଅଛି ଯାହା ବାଷ୍ପ ଚାପ ଯାହା ରୋଲ୍ ନିୟମ ବ୍ୟବହାର କରି ଗଣନା କରାଯାଏ ତା’ ଠାରୁ କମ୍ ତେବେ ଆମେ ସର୍ବାଧିକ ଫୁଟିବା ଆଡଜୁଟାଣ୍ଟ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ଏବଂ ଏହିପରି ଏକ ବାଇନାରୀ ପାଇଁ ଉଦାହରଣ | ସମାଧାନ ହେଉଛି ଯଦି ପାଣିରେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଦ୍ ୨୫ ାରା ୨୫ ଇଥାନଲ୍ ଥାଏ ତେବେ ଏହା ସର୍ବନିମ୍ନ ଫୁଟିବା ଆଜୋଟ୍ରୋପ୍ ଗଠନ କରେ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ମୋର ପାଣିରେ ୬୪ ପ୍ରତିଶତ h103 ଥାଏ | n ଏହା ସର୍ବାଧିକ ଫୁଟିବା ଆଜୋଟ୍ରୋପ୍ ଗଠନ କରେ

ତେଣୁ ସେହିଠାରେ ଆମେ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ ବନ୍ଦ କରିଦେଉ |