ଠିକ ଅଛି ଏହି ବକ୍ତୃତାକୁ ସ୍ welcome ାଗତ ଏହା ହେଉଛି ରାସାୟନିକ ଗତିଜ ଉପରେ ପୁନର୍ବାର ବକ୍ତୃତା 14 ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରୁ କେଉଁଠାରୁ ଶେଷ କଲୁ ସେହିଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା

ତେଣୁ ଶେଷ ଶ୍ରେଣୀରେ ଆମେ ଯାହା କରୁଥିଲୁ ଆମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଦେଖୁଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ ନେଉଥିଲୁ | ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହି ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା , ଇଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଆହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଥିଲା ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଥିବାର ଏକ ଅନୁଭବ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଥିଲୁ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂଯୋଜନା ର ଅର୍ଥ ଯାହା ଭୂସମାନ୍ତର ଅକ୍ଷ ଏବଂ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଯାହା ତୁମର ଭୂଲମ୍ବ ଅକ୍ଷ ଏବଂ ତୁମେ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପାର୍ଶ୍ୱରୁ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଏଗୁଡ଼ିକ ଆମକୁ କ’ଣ କହିବ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖିବା ପରେ ଆମେ କ’ଣ କହିପାରିବା | ମନେରଖନ୍ତୁ ଆମେ ମଲିକୁଲାର ସ୍ତରକୁ ଦେଖୁଛୁ ଯାହା ch ତିନି ch ରୁ b ର ଏକ ଅଣୁ ଅଟେ, ଆହା ସହିତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା h ମାଇନସ୍ ରେ ଆହା ସହିତ କଥାବାର୍ତ୍ତା ହେଉଛି, ତେବେ ଆମେ ଯାହା କହିପାରିବା | ଯେହେତୁ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ଏଗୁଡିକ ନିକଟତର ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଆସେ ଯେହେତୁ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ତାପରେ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସମୟରେ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଯାହାକି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସେମାନେ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ତାପରେ ଏଗୁଡ଼ିକ ପାରସ୍ପରିକ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ପାରସ୍ପରିକ ଭାବରେ ଏବଂ ଏହାର ପରିଣାମ | ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ପାରସ୍ପରିକ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ହେଉଛି ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ବିକୃତ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ହେଉଛି ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧଗୁଡ଼ିକ ବିକୃତ ହେବା କ୍ଷଣି ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧଗୁଡ଼ିକ ବିକୃତ ହେବା କ୍ଷଣି ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧଗୁଡ଼ିକ ବିକୃତ ହେବା ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପୃଷ୍ଠାକୁ ଯିବା ପରେ ଆମେ କହିପାରିବା | ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ଭାବରେ ବ increases ିଥାଏ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳମାନେ ନିଜେ ଥିଲେ ସେମାନେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇନଥିଲେ

ତେଣୁ ସେମାନେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସ୍ଥିର ରୂପରେ ଥିଲେ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହେବାକୁ ଲାଗିଲେ ସେହି ସମୟରେ ବନ୍ଧନ ବିକୃତି ଠିକ୍ ଭାବରେ ଆରମ୍ଭ ହେଲା ଏବଂ ତା’ ପରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ବୃଦ୍ଧି ପାଇବାକୁ ଲାଗିଲା | ଦୂରତାରେ ଥିବା ଦୂରତା ଯାହା ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧର ଦ s ର୍ଘ୍ୟର ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧର ଦ s ର୍ଘ୍ୟ ପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତିର ଆଂଶିକ ବୋ ହୋଇଯାଏ | nded ଆଂଶିକ ଏକତ୍ର ବନ୍ଧା ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ତା’ ପରେ ନୂତନ ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୁଏ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅଗ୍ରଗତିକୁ ଦେଖୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ଦୂରତା ବଣ୍ଡ ଦ s ର୍ଘ୍ୟର ଅଟେ, ସେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଜାତିଗୁଡ଼ିକ ଆଂଶିକ ବନ୍ଧିତ ହୋଇ ନୂତନ ରାସାୟନିକ ହୋଇଯାଏ | ନୂତନ ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଆରମ୍ଭ ହେବା କ୍ଷଣି ବଣ୍ଡ ଗଠନ ଆରମ୍ଭ କରେ ତାପରେ ଏହି ସମୟରେ ଆମେ ଯାହା କହିପାରିବା ତାହା ହେଉଛି ନୂତନ ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ ଯାହା ନୂତନ ରାସାୟନିକ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ କହିପାରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ସର୍ବାଧିକ ହୋଇପାରେ | ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ସେହି ସ୍ଥାନରେ ସର୍ବାଧିକ ପହଞ୍ଚେ ଯେଉଁଠାରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ସର୍ବାଧିକ ପହଞ୍ଚେ ଏହି ଅବସ୍ଥାକୁ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଭାବରେ ରେଫର୍ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ସ୍ଥିତିକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଟ୍ରାନ୍ସିସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଭାବରେ ରେଫର୍ କରାଯାଏ ଯାହାକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ଡେଗର୍ ଭଳି ଏକ ପ୍ରତୀକ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଏକ ଡବଲ୍ ଡେଗର୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାଦ୍ୱାରା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଆହାକୁ ଫେରିଯିବି ତେବେ ଆପଣ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଜାଣିଥିବେ | s ସ୍ଥାନାନ୍ତରଣ ଅବସ୍ଥା ମୋର ଏହି ଡବଲ୍ ଡେ ger ୍ଜର୍ ହେବ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ମୁଁ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ମଲିକୁଲାର ପ୍ରଜାତିଗୁଡ଼ିକୁ ଲେଖିପାରିବି , ଏହାକୁ ଓକେ ବୋଲି କୁହାଯାଏ ଏହା ଆକ୍ଟିଭେଟେଡ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସକୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଏହାକୁ ଆକ୍ଟିଭେଟେଡ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଭାବରେ କୁହାଯାଏ ଏହି ଆକ୍ଟିଭେଟ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏକ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଜାତି ଏହା ଏହା ଦୟାକରି ନୁହେଁ | ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ନୁହେଁ ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ନୁହେଁ ଏହା କେବଳ ଏକ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଜାତି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ହେଉଛି ଜଟିଳ ହେଉଛି ସେହି ଜଟିଳ ଯାହା ଉପର ଭାଗରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏଠାରେ ଠିକ୍ i | ଏଠାରେ ଲେଖିପାରିବେ

ତେଣୁ ମୋର ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଅଛି

ତେଣୁ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆକ୍ଟିଭେଟର କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଟ୍ରାନ୍ସିଜିସନ ଷ୍ଟେଟରେ ଗଠନ ହେଉଛି ଏବଂ ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ ଷ୍ଟାଟ କ’ଣ? ଇ ଟ୍ରାନ୍ସିଜିସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ହେଉଛି ଏକ ବିନ୍ଦୁ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଶକ୍ତି ଶକ୍ତି ତୁମର ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଚିତ୍ରରେ ସର୍ବାଧିକ ଏବଂ ଏହା ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଏହି ସକ୍ରିୟ ଜଟିଳ ଅଧିକାର ବିଷୟରେ ସୂଚନା ହାସଲ କରିବା ଯାହାକି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ସେହି ବିନ୍ଦୁ ସହିତ ଜଡିତ ଅଟେ, ଏହା ହେଉଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି | ଆଗ୍ରହ ତୁମେ ସର୍ବଦା ଜାଣିବାକୁ ଚାହିଁବ ତୁମର ଗତିପଥ ଅବସ୍ଥା କ’ଣ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମର ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ସ୍ଥିତିର ଗଠନ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା ରାସାୟନିକ ଗତିଜ ପ୍ରତି ଅତ୍ୟନ୍ତ ମ fundamental ଳିକ ଆଗ୍ରହ ଅଟେ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଫେରି ଆସୁଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହା ଦେଖ ଯାହା ଆମେ ଶିଖିଛୁ | ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦୁଇଟି ଅକ୍ଷ ଅଛି ଭୂସମାନ୍ତର ଅକ୍ଷ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭୂଲମ୍ବ ଅକ୍ଷକୁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଭାବରେ ସଂଯୋଜନା କରିଥାଏ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପରର ନିକଟତର ହୁଅନ୍ତି ସେଠାରେ ବିକୃତ ହୁଏ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଧୀରେ ଧୀରେ ଏହି ପରି ବ increases େ ତାପରେ ଏକ ବିନ୍ଦୁ ଆସେ ତାପରେ ଏକ ବିନ୍ଦୁ ଆସେ ଯେଉଁଠାରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ସର୍ବାଧିକ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଆଂଶିକ ପରସ୍ପର ମଧ୍ୟରେ ବନ୍ଧା | ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ରାସାୟନିକ ବନ୍ଧ ଦୂରତା ଏବଂ ବିନ୍ଦୁ ଯେଉଁଠାରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ହେଉଛି ଏହି ବିନ୍ଦୁ କିମ୍ବା ଏହି ଅବସ୍ଥା କିମ୍ବା ଏହି ବିନ୍ଦୁକୁ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ବୋଲି କୁହାଯାଏ କାରଣ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ କାରଣ ଥରେ ତୁମେ ସର୍ବାଧିକରେ ପହଞ୍ଚିଗଲେ ତୁମେ ଟିକିଏ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଅ | ଉତ୍ପାଦକୁ ଫେରିଯାଅ ଯାହା ଦ୍ your ାରା ତୁମର ସଂକ୍ରମଣ ଅବସ୍ଥା ହେଉଛି ତୁମର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଅବସ୍ଥା ଅର୍ଥାତ୍ ତୁମର ପରିବର୍ତ୍ତନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟରୁ ଉତ୍ପାଦକୁ ଏହି ପଏଣ୍ଟ ମାଧ୍ୟମରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଛ ଯାହା ସର୍ବାଧିକ ଏବଂ ତୁମର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଚିତ୍ର | ଏବଂ ଜଟିଳ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଯାହା ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ସୃଷ୍ଟି ହେଉଛି, ଏହାକୁ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ କୁହାଯାଏ ଯାହା ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଗଠିତ ଏହି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ମନେରଖିବା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ନୁହେଁ ଏହା କେବଳ ଏକ କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ଅତି କ୍ଷଣସ୍ଥାୟୀ ଅତି ସ୍ୱଳ୍ପ ଜୀବନବ୍ୟାପୀ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହା ବହୁତ | ବହୁତ କମ୍ ସମୟ ପାଇଁ ସେଠାରେ ଅଳ୍ପ ସମୟ ବଞ୍ଚିଥିଲା ଏବଂ ଏହାର କ ely ଣସି ପର୍ଯ୍ୟବେକ୍ଷଣଯୋଗ୍ୟ ଏହା ମଧ୍ୟସ୍ଥି ନୁହେଁ | ଇ ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନେ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଉପରେ ନଜର ରଖିପାରିବେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏବଂ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମଧ୍ୟରେ ଏହା ଏକ ବଡ଼ ପାର୍ଥକ୍ୟ

ତେଣୁ ସଠିକ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସଟି ହେଉଛି ତୁମର ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଗଠିତ ହେବା ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ଏହି ବୃଦ୍ଧିକୁ ଦେଖିଛି | ସଂକ୍ରମଣ ସ୍ଥିତିର ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଆନ୍ତୁ ତୁମେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବା ଆରମ୍ଭ କର ଠିକ ଅଛି ତୁମେ ଅନୁଭବ କର ଯେ ଆମେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ଏକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ଦେଇ ଗତି କରୁଛୁ କିନ୍ତୁ ତାହା କରିବା ପୂର୍ବରୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶୀଘ୍ର ଉଦାହରଣ ନେବାକୁ ଦିଅ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଏହି ଚିତ୍ରଟି ତିଆରି ହୋଇଛି | ଟିକିଏ ଅଧିକ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ କୁହନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ନିମ୍ନଲିଖିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଏକ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ b ଦୁଇଟିକୁ ଦୁଇ ab କୁ ଯିବା ପାଇଁ ବିଚାର କର | ଲେଖନ୍ତୁ ମୁଁ ଠିକ୍ କହିପାରିବି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା କେବଳ ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ କେବଳ ଏକ ଅନୁମାନ ଏହାର ଆବଶ୍ୟକତା ନୁହେଁ ଯେ ଏହା ଏହିପରି ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ମୁଁ କହିପାରେ ମୋର ଠିକ୍ ପ୍ଲସ୍ bb ଅଛି ତାପରେ ଏହା ଚାଲିଯାଏ | ଏହିପରି କ rough ଣସି ଜିନିଷ ମୋତେ ଏହାକୁ aabb ok ଭାବରେ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ, ତା’ ପରେ ଏହା ପ୍ରଡକ୍ଟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଏ, ତା’ ପରେ ଏହା 2 ab କୁ ଯାଏ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୁଁ ଏକ ବାବୁ ଭାବରେ ଲେଖି ପାରିବି

ତେଣୁ ଆପଣ କେଉଁ ବିକୃତିକୁ ଦେଖୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି b ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯାହା ଦୁଇଟି ଅବ ଦେବା ପାଇଁ ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି a ବଣ୍ଡକୁ bb ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ | ab ବଣ୍ଡ ଏହି ab ବଣ୍ଡକୁ ମଧ୍ୟ ଏହି ପ୍ରଜାତି ଗଠନ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକି ଏକ ବର୍ଗ ପରି ଦେଖାଯାଉଛି ଏହି ପ୍ରଜାତି ତୁମର ସକ୍ରିୟ ଜଟିଳ

ତେଣୁ ମନେରଖନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଆପଣଙ୍କ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସମୟରେ ଉପସ୍ଥିତ | ଆକ୍ଟିଭେଟ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସରେ କ’ଣ ଘଟିଛି କିମ୍ବା ଆପଣ କ’ଣ ଜାଣନ୍ତି ତାହା କୁହନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ହାଇପୋଥେସିସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆକ୍ଟିଭେଟ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଆପଣ ଯେପରି ଦେଖନ୍ତି ମୁଁ ଦୁଇଟିରୁ b କୁ ଦୁଇରୁ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଯାଏ ମୁଁ କଣ କରିବି ? ଏକ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ଯାଉଛି ମୁଁ bb ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ଯାଉଛି କିନ୍ତୁ ମୁଁ f କୁ ଯାଉଛି | orm ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି ab ବଣ୍ଡ ଏହା ଠିକ୍ ଏଠାରେ ଯାହା ଘଟୁଛି ତାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କହୁଛି ତାହା ହେଉଛି ଯେ ଏହା ମଧ୍ୟରେ ଆଂଶିକ ଭାଙ୍ଗି ଯାଇଛି bb ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ବନ୍ଧଟି ଆଂଶିକ ଭାଙ୍ଗିଗଲା ତାପରେ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଗୋଟିଏ b ର ଗୋଟିଏ ପରମାଣୁ ଏବଂ ab ଏଥିରେ ଜଡିତ | ଆଂଶିକ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ ପୁନର୍ବାର b ର ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁର ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁ ଆଂଶିକ ବଣ୍ଡ ଗଠନରେ ଜଡିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଭାଙ୍ଗିବା ଦିଗରେ ଅଗ୍ରଗତି କରିଛନ୍ତି ଏବଂ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମଧ୍ୟ ଆପଣ ଅଗ୍ରଗତି କରିଛନ୍ତି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହାକୁ ଏକ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ କୁହାଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ଟିକିଏ ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗିବା ଘଟୁଛି କିମ୍ବା ଯେକ bond ଣସି ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ଘଟୁଛି ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାବେଳେ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ମଧ୍ୟ ହୁଏ ଆମେ ଏହି ଦୁଇଟି ଅବ ଅଣୁ ପାଇଥାଉ ଯାହା ଦ୍ two ାରା ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ab କୁହାଯାଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହାକୁ କାହିଁକି ରେଫର୍ କରାଯାଏ | ଯେହେତୁ ତୁମର ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚିନ୍ତା କର ଏଠାରୁ ଏଠାରୁ ଏଠାକୁ ଚିନ୍ତା କର ଏବଂ ତୁମର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଚିତ୍ର ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କର

ତେଣୁ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ କ'ଣ ଘଟୁଛି ଏହା ପାଇଁ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ b ଦୁଇଟି ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ଥିଲା | ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ତାପରେ କ'ଣ ହେଲା ଯେତେବେଳେ ଏହି ରିଆକ୍ଟର ଏକତ୍ର ହେବା ଆରମ୍ଭ କଲା aa ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ଆରମ୍ଭ କଲା ଏବଂ bb ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟ ଭାଙ୍ଗିବା ଆରମ୍ଭ କଲା

ତେଣୁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଆଗକୁ ବ then ିବାକୁ ଲାଗିଲା ତାପରେ ତୁମେ ସର୍ବାଧିକରେ ଯାହା ଘଟିଲା ସର୍ବାଧିକ ଘଟିଲା | ତୁମର ବଣ୍ଡର ଆଂଶିକ ଭାଙ୍ଗିବା ବଣ୍ଡର ବଣ୍ଡର ଆଂଶିକ ଭାଙ୍ଗିବା କେବଳ ନୁହେଁ ଯେ ତୁମର ଅବ ବଣ୍ଡର ଆଂଶିକ ଗଠନ ଏବଂ ଏକ ବଣ୍ଡର ଆଂଶିକ ଗଠନ ପରେ ସାମାନ୍ୟ ଧକ୍କା ଯାହାର ଅର୍ଥ ଅନ୍ୟ ଦିଗରେ ସାମାନ୍ୟ ଗତି | ଅନ୍ୟ ଦିଗଟି ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ଅବ ବଣ୍ଡ ପ୍ରତ୍ୟେକ ବଣ୍ଡ ଫର୍ମ ଏବଂ a ଏବଂ b ବଣ୍ଡ ଯାହା ସେମାନେ ସ୍ୱାପ୍ କରନ୍ତି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନେ ଭାଙ୍ଗନ୍ତି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏବଂ ଏହିପରି ଭାବରେ ତୁମେ ତୁମର ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍‌କୁ ଏହି ଆହା ଉଦାହରଣ ଅନୁଯାୟୀ ପ read ିବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି | ଜଟିଳକୁ ସକ୍ରିୟ କର ଏବଂ ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ଆଶା କରେ ଯେ ଏହି ଆଲୋଚନା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଧାରଣା ଦେଇଥାଏ ଯେ ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଆଉ ଏକ କଥା କହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଆପଣ କ'ଣ ରିଆକ୍ଟରରୁ th କୁ ଯାଆନ୍ତି | ଇ ପ୍ରଡକ୍ଟ ପାର୍ଶ୍ you ରେ ଆପଣ ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଦେଇ ଯାଆନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ହେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଶକ୍ତି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଆଗକୁ ବ so ନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ଠିକ୍ ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ସକ୍ରିୟକରଣ ଶକ୍ତି ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଥରେ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଶକ୍ତି ଅଟେ | ସେଗୁଡିକୁ ଯଥେଷ୍ଟ ସକ୍ରିୟ କରି ସେମାନେ ଉପରକୁ ଯାଇଛନ୍ତି ତାପରେ ସେମାନେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଇପାରିବେ ଠିକ ଅଛି ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ମୋତେ ସେହି ଶକ୍ତି ବଣ୍ଟନ ବିଷୟରେ ମନେ ପକାଇବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରନ୍ତୁ ଯେ ଗତିଜ ଶକ୍ତି ବଣ୍ଟନ ହୁ ଯାହା କେବଳ ସେହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଯାହା ଅତିକମରେ ଏହି ପରିମାଣର ରହିବ | ଶକ୍ତି ମନେରଖନ୍ତୁ ଛାୟା ଅଂଶଗୁଡ଼ିକ ଅନ୍ତତ least ପକ୍ଷେ ଏହି ପରିମାଣର ଶକ୍ତି ଏବଂ ଅଧିକ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣ ଯାହା କହୁଛନ୍ତି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ମୋତେ ଉପରକୁ ଯିବାକୁ ଏବଂ ଯିବାକୁ ପଡିବ | କୋଷର ଶୀର୍ଷକୁ କିମ୍ବା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ପାଇଁ ମୁଁ ଏହି ପରିମାଣର ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏହାକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି କୁହାଯାଏ, ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ନିଜକୁ ପଚାରନ୍ତୁ ଏହା କିପରି ଏହି ଶକ୍ତି ଲାଭ କରେ | o ଚାଲନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ch ch ch ch br br plus oh minus ଏହା କିପରି ହେବ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଶକ୍ତିର ଶୀର୍ଷକୁ ଗତି କରିବ

ତେଣୁ କ'ଣ ଘଟେ ଏହି ଶକ୍ତି ଯାହା ଏହି ପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଛି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ଧକ୍କା ଦ୍ so ାରା ସେମାନେ ଧକ୍କା ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଧକ୍କା ହେବା ପରେ କ'ଣ ଘଟେ ସେମାନେ ସେହି ଶକ୍ତିର ଶକ୍ତି ପାଇବା ପରେ ସେମାନେ ଶକ୍ତି ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତି ଯାହା ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ଶକ୍ତି ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ସେମାନେ ଉପରକୁ ଗଲେ ସେମାନେ ବହୁତ ଭଲ ହେବେ | ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାର ସୁଯୋଗ

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରା ଧକ୍କା ହେବା ଦ୍ the ାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀରେ ଧକ୍କା ହେବା କାରଣରୁ ଗତିଜ ଶକ୍ତିକୁ ବ right ାଇଥାଏ କାରଣ ଧକ୍କା ହେତୁ ଥରେ ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତିର ଏହି ସଫଳତା ମିଳିବ | ଆକ୍ଟିଭେସନ୍ ଏନର୍ଜି ରଖାଯାଏ ତା'ପରେ ରିଆକ୍ଟର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବାର ସମସ୍ତ ସୁଯୋଗ ଅଛି ଏବଂ ସାଧାରଣତ it ଏହା କିପରି ହୁଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ବୁ understand ିଛନ୍ତି | ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତାପମାତ୍ରା ବ raise ଼ାଏ, ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତାପମାତ୍ରା ବ raise ଼ାଏ ସେତେବେଳେ ଧକ୍କା ଅଧିକ ଜୋରରେ ଘଟିବ କାରଣ ମୁଁ ତାପଜ ଶକ୍ତିକୁ ବ has ାଇ ଦେଇଛି ଏହାର ଅଧିକ ଗତିଶୀଳ ବୃହତ ବେଗକୁ ଅଧିକ ବେଗରେ ଅଧିକ ଆହା ଧକ୍କା ଏବଂ ଅଧିକ ଧକ୍କା ସହିତ | ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ତାପରେ ତାପମାତ୍ରା ଠିକ୍ ବୃଦ୍ଧି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ମଧ୍ୟ ବ will ଼ିବ ଏବଂ ସାଧାରଣତ how ଏହା କିପରି ଘଟେ କାରଣ ମନେରଖନ୍ତୁ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ତାପମାତ୍ରା ଠାରୁ ସ୍ is ାଧୀନ ଅଟେ ଯାହା ଆମେ ତାପମାତ୍ରା ନିର୍ଭରଶୀଳତା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବା ସମୟରେ ଗ୍ରହଣ କରିଥିଲୁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ଏହିପରି ତାପମାତ୍ରା ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହେଉଛି ଧକ୍କା | ନିମ୍ନ ତାପମାତ୍ରା ତୁଳନାରେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିପାରିବେ

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନ i s ଚାଲନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଫେରିଯିବା c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚ କ୍ଲୋ ପ୍ଲସ୍ ଓହ ମାଇନସ୍ c ଛଅ h ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ ଓହ ପ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଠିକ୍ ଏଠାରେ ଆମେ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ c ଛଅ h ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ cl ପ୍ରଥମ ପ୍ରାଥମିକ ପଦକ୍ଷେପ c ଛଅ ଦେବା | h ପାଞ୍ଚ c h ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍ ପରବର୍ତ୍ତୀଟି c ଛଅ h ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ c ଛଅ h ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ ଓ oh

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତିନି ଏବଂ ଚାରି ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏହା ତିନୋଟି ଥିଲା ଏହିଗୁଡିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତିନି ଏବଂ ଚାରିଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ଯାହା ଆପଣଙ୍କ ମନକୁ ଆସିପାରେ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ମୁଁ ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ମଧ୍ୟରେ ଧକ୍କା ବିଷୟରେ କହୁଛି ତେବେ ମୋର ଦୁଇଟି ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ପ୍ରଜାତି ଅଛି, ସେମାନେ ଏଠାରେ ମୁହାଁମୁହିଁ ହେଉଛନ୍ତି ସେମାନେ ଧକ୍କା ହେବାର ଗତିଜ ଶକ୍ତି ମାଧ୍ୟମରେ ସେମାନେ ଏହି ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ପାଇଛନ୍ତି | ସେମାନେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଆନ୍ତି କିନ୍ତୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଦେଖେ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ମୋର ପ୍ରଥମ ସୋପାନକୁ ଦେଖେ ତେବେ ପ୍ରଥମ ପ୍ରାଥମିକ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ଉପାଦାନଟି ହେଉଛି କେବଳ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି, ପ୍ରଥମ ଧାରଣା କେବଳ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ତେବେ ଧକ୍କା କିପରି ହୋଇପାରେ | ତୁମେ ହୋଇପାରେ ଏହି ଅଧିକାର ପରି ଚିନ୍ତା କର କାରଣ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କିମ୍ବା ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମୋର ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ଥିଲେ ସେମାନେ ବୁ to ିବାରେ କ problem ଣସି ଅସୁବିଧା କରୁନଥିଲେ କିନ୍ତୁ ଏହି ସିସି ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ବିଷୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନମ୍ବର ତିନି ବିଷୟରେ ଏହା କିପରି ହୋଇପାରେ ଯେକ any ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବା ପାଇଁ ମୁଁ ସର୍ବଦା ମନେ ରଖିବି | ଏକ ଶକ୍ତି ଭାବରେ ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ମୁଁ ସେହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡିକ ବିଷୟରେ କହୁଛି ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏପରି ଯେ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକ ରହିବ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ccx 5 ch ପାଇଁ | ଏହି କ୍ୟାସନକୁ ଯିବା ପାଇଁ 2 cl ପ୍ଲସ୍ cl minus acc l ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୋତେ ଏକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଉପରେ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ପଡିବ କିନ୍ତୁ ମୁଁ ଏହା କିପରି କରିପାରିବି କାରଣ ମୋର କେବଳ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ଅନୋମାଲିୟା ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଅନୋମାଲିୟା | ଆପଣ ସମସ୍ତେ ଭାବିବେ ଏହା ଏକ ଅନୋମାଲିୟା ଆମେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବା ଯେ ଏହାର ପ୍ରକୃତରେ ଅତି ସହଜରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏକକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ସହିତ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅନ୍ୟ କ species ଣସି ପ୍ରଜାତି ଠିକ୍ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ନିୟମ କରେ | ଆଉଟ୍ ଧକ୍କା ଠିକ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ମୋର ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ଦରକାର ଯାହାକି c 6 h 5 ch 2 cl ଶକ୍ତି cl ଦୁ sorry ଖିତ ccl ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗିବା ପାଇଁ ଆବଶ୍ୟକ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ କ act ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଧିକାର ନାହିଁ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ କ act ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ କ act ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଆମେ କହିବୁ ଧକ୍କା ଏଡ଼ାଇ ଦିଆଯିବ ଠିକ ଅଛି ମୋର ଅନ୍ୟ କ act ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଜାତି ନାହିଁ , ମୋର ଏକମାତ୍ର ଜିନିଷ ହେଉଛି ccg

ତେଣୁ c ସାମାଜିକ ଯାହାକି ଏହି କ୍ୟାସନକୁ ଯିବା ପାଇଁ ଆଲ୍କ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ଅନ୍ୟ କ act ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ତାହା କରେ ନାହିଁ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ କ all ଣସି ଧକ୍କା ଘଟୁ ନାହିଁ ଯାହା ସତ୍ୟ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ c6h5 ch2cl ଏହାର ଦୁ sorry ଖିତ ନିଜସ୍ୱ ଅଣୁ ସହିତ ଧକ୍କା ହୋଇଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀରେ ଅନେକ ଅଣୁ ଅଛି ଯଦିଓ ଏହି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ccx s socl ସହିତ ଧକ୍କା ହୋଇପାରେ | ପରସ୍ପରର ତାହାଣର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପର ସହିତ ଧକ୍କା ହୁଅନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଏକ ଦ୍ରବଣରେ କରାଯାଏ ତେବେ c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚଟି ମଧ୍ୟ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଧକ୍କା ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ସହିତ କ'ଣ ଧକ୍କା ହୁଏ ତେବେ ମୁଁ ଆବଶ୍ୟକ କରେ | ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ i ସେଠାରେ ଏତେଗୁଡ଼ିଏ ସିଡ୍ ସାମାଜିକ ଅଣୁ ଅଛି ଯେ ଏହି ସମସ୍ତ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଧକ୍କା ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହି ଗତିଜ ଶକ୍ତି ମାଧ୍ୟମରେ ମୁଁ ସେହି ସକ୍ରିୟ ଶକ୍ତି ଲାଭ କରେ ଯାହା ଉପରକୁ ଯାଇଥାଏ କିମ୍ବା ଆପଣ ସେଠାରେ ଥିବା ଦ୍ରବଣୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ମଧ୍ୟ ଧକ୍କା ହୋଇପାରନ୍ତି ଏବଂ ସମାନ କାର୍ଯ୍ୟ କରନ୍ତି | ଠିକ୍

ତେଣୁ ମୋର ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ

ତେଣୁ ତୁମେ ସେପରି ଚିନ୍ତା କରିବା ଉଚିତ୍ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏହା ନୁହେଁ ଯେ ଯଦି ମୋର ସିଷ୍ଟମରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଥାଏ ତେବେ ମୋର କେବଳ ଧକ୍କା ହୋଇପାରେ କାରଣ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଏକ ସିଷ୍ଟମ୍ ବିଷୟରେ କହୁଛ | ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁନାହାଁନ୍ତି ତୁମେ ଅନେକ ଅଣୁ ବିଷୟରେ କହୁଛ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳର ଏକ ମୋଲ୍ ଯାହା ତୁମେ ଆଭୋଗାଡ୍ରୋ ସଂଖ୍ୟାର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ କହୁଛ, ସେଠାରେ ଆହୁରି ଅନେକ cch ପାଞ୍ଚ ଟୋ ସେଲ୍ ଅଣୁ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତେବେ ଯାହା ଘଟେ ତାହା ହେଉଛି ସମସ୍ତ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଅନ୍ୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପରସ୍ପର ମଧ୍ୟରେ ମୁହାଁମୁହିଁ ହେବେ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ବିକଳ୍ପ ଭାବରେ କିମ୍ବା ଏହା ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ଭାବରେ କିମ୍ବା ଏକକାଳୀନ ଟୋଗେଟ୍ ସହିତ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ପ୍ରାପ୍ତ କରିବ | ଏହା ସହିତ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକ ଦ୍ରବଣରେ ନେଇଛନ୍ତି ଯାହାକି ଏକ ଜଳ ବୋଲି କୁହାଯାଏ ତେବେ ସେଠାରେ ଅନେକ ଜଳ ଅଣୁ ଅଛି cc

ତେଣୁ cs2 କୋଷ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟ ଜଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ଧକ୍କା ହୋଇଯିବେ ଏବଂ ତା'ପରେ ସକ୍ରିୟତା ଶକ୍ତି ମଧ୍ୟ ଆଳୁର ଉପରକୁ ଯାଆନ୍ତୁ | ଶକ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଆନ୍ତୁ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ମୁଁ ଶୀର୍ଷ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା cch ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଯାଉଛି କିମ୍ବା ଆହା ପ୍ଲସ୍ cn ମାଇନସ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହିପରି ଭାବିବା ଉଚିତ୍ ଏବଂ ଶେଷରେ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ପାର୍ଥକ୍ୟ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମୁଁ ଯାହା ଗ୍ରହଣ କରେ ତାହା ହେଉଛି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ମାଇନସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଏଣ୍ଟାଲପି ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ସମାନ, ଏଣ୍ଟାଲପି ପରିବର୍ତ୍ତନ ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମ ଚିତ୍ରକୁ ଆମର ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଚିତ୍ରକୁ ଫେରିବା | ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଏଠାରେ ଅଙ୍କିତ ଯଦି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଉତ୍ପାଦନ ପରିସର ଏହା ଆପଣଙ୍କ ଉତ୍ପାଦର ଏକ ଅଂଶ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଉତ୍ପାଦ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିଠାରୁ କମ୍

ତେଣୁ th ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡେଲଟା h ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଲେଖେ ତେବେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଲେଖେ ତେବେ ମୁଁ ଏକ ଭିନ୍ନ ରଙ୍ଗ ବ୍ୟବହାର କରେ କି ନାହିଁ ଦେଖିବା ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଭିନ୍ନ ରଙ୍ଗ ବ୍ୟବହାର କରେ ତେବେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଡେଲଟା h ଠିକ୍ ତେବେ କ'ଣ? ଡେଲଟା h ଡେଲଟା h ହେଉଛି ତୁମର ଉତ୍ପାଦରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା, ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ସମ୍ଭାବନାକୁ ମାଇନସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପାଇଁ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଉତ୍ପାଦଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଶକ୍ତି ଅପେକ୍ଷା କମ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିରେ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏସୋଥର୍ମିକ୍

ତେଣୁ ଏଠାରେ ମୁଁ ଡେଲଟା ଲେଖିପାରେ | ଏହି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ପାଇଁ ଡେଲଟା h ନକାରାତ୍ମକ କାହିଁକି କାରଣ ଡେଲଟା h ପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥିବା ପରି ଏହା ତୁମର ଉତ୍ପାଦର ସମ୍ଭାବନାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପରିସରକୁ ପରିଭାଷିତ କରେ ଏବଂ ତୁମେ ଏଠାରେ ଦେଖି ପାରିବ ତୁମର ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ସମ୍ଭାବ୍ୟତାଠାରୁ କମ୍ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପରିସର

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏହାକୁ ନେବି ଏବଂ ଏଠାରୁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରେ, ସେତେବେଳେ ମୁଁ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ସଂଖ୍ୟା ପାଇବା ଉଚିତ କାରଣ ଏହାଠାରୁ ଏହା ଅଧିକ ଏବଂ ଡେଲଟା h ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ ଏବଂ ମୁଁ କହିପାରେ ଯେ ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଯେଉଁଭଳି ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆଙ୍କିଛି ତାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ପ୍ରକୃତିରେ ତୁମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆଙ୍କିବା ଉଚିତ ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଆଲୋଚନା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଏହି ଡେଲଟା h ସକାରାତ୍ମକ ଅଟେ ତୁମେ ଏତେ ଡେଲଟା h ପଜିଟିଭ୍ ଆଙ୍କିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବା ଉଚିତ ତୁମର ଉତ୍ପାଦର ସମ୍ଭାବନା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଠାରୁ ଅଧିକ

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ଓଲଟା ହେବ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ | ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟଗୁଡିକ ତଳକୁ ଗତି କରିବ

ତେଣୁ ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ପାଇବ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଡେଲ୍ଟା h ସକରାତ୍ମକ ହେବ ଯାହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକୃତିର ଏଣ୍ଡୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ସଂକ୍ଷେପରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ | ଏହି ଅଂଶକୁ ଶେଷ କରିବା ପାଇଁ ପୁନର୍ବାର ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ , ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଅନେକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଜିନିଷ କହିଥାଏ, ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂଯୋଜନା ଅକ୍ଷ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେହି ପଥକୁ ନେଉଥିବା ପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଆପଣ କହୁଛନ୍ତି | ଭୂଲମ୍ବ ଅକ୍ଷ ଯାହା ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶକ୍ତି ଅତିକ୍ରମ କଲାବେଳେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି କିପରି ବଦଳୁଛି କିମ୍ବା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଆଗକୁ ଯାଉଛୁ | ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ପାଇଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ପଥ ଠିକ ନମ୍ବର ତିନି ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଏହି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଉପରେ ଆଧାର କରି ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟରୁ ଉତ୍ପାଦକୁ ଯାଏ ମୁଁ ଏକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ସର୍ବାଧିକ ଦେଇ ଯାଏ କାରଣ ଏଠାରୁ ଏଠାକୁ ବଣ୍ଡ ବିକୃତି ଘଟିବା ସହିତ ବଣ୍ଡ ବିକୃତି ଘଟିଥାଏ | ଉତ୍ପାଦନ ବୃଦ୍ଧି ହୁଏ ଏବଂ ତାପରେ ମୁଁ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ବିନ୍ଦୁକୁ ଆସେ ତାପରେ ମୁଁ ଏକ ସ୍ଥିତିରେ ପହଞ୍ଚେ ଯେଉଁଠାରେ ମୁଁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ସର୍ବାଧିକରେ ପହଞ୍ଚେ ଯାହା ଦ୍ maximum ାରା ସର୍ବାଧିକ ଦୃଶ୍ୟକୁ ଟ୍ରାନ୍ସଜେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଏବଂ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ କୁହାଯାଏ ଯାହା ସର୍ବାଧିକ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସରେ ଗଠିତ ହୁଏ | ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ ହେବା କ୍ଷଣି ସର୍ବାଧିକ ଫର୍ମକୁ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ କୁହାଯାଏ ତାପରେ ଆମେ ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବା ଏହା ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକର ଶୀର୍ଷରେ ରହିବା ଦ୍ୱାରା ଶକ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହା କିପରି ଉତ୍ପାଦକୁ ଯାଇଥାଏ | ମୁଁ ଏହି ଶକ୍ତି ପାଇବି କି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଏହି ଶକ୍ତିରେ କିପରି ପ୍ରବେଶ କରନ୍ତି

ତେଣୁ ଯଦି ଏହାର ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ସିଷ୍ଟମ୍ ଏକ ପ୍ଲସ୍ b ତେବେ ଏକ b ସହିତ ଧକ୍କା ହେବ ଯଦି ଏହାର ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପ୍ରଣାଳୀ ଉତ୍ପାଦକୁ ଯାଏ ତେବେ ସେଠାରେ a ପୁନ so ଏତେ ସଂଖ୍ୟକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସେମାନେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଧକ୍କା ଦେଇ ପାରନ୍ତି ଏବଂ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସହିତ ମଧ୍ୟ ଧକ୍କା ହୋଇପାରେ ଏହି ଶକ୍ତିକୁ ଶକ୍ତି ପ୍ରତିବନ୍ଧକର ଉପରକୁ ଯିବା ପାଇଁ ଏବଂ ତା'ପରେ ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବା ଏବଂ ଶେଷରେ ଉତ୍ପାଦଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତିର ପାର୍ଥକ୍ୟ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଏଣ୍ଟାଲପିରେ ତୁମର ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହି ଡେଲଟା h ନକାରାତ୍ମକ ତେବେ ଏହା ଏକ୍ସୋଟର୍ମିକ୍ ଅଟେ ଯଦି ଡେଲଟା h ପଜିଟିଭ୍ ଏହା ପ୍ରକୃତିର ଏଣ୍ଡୋଥର୍ମିକ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ସମୀକରଣ ଦ୍ୱାରା ଡେଲଟା h କୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଏ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଜାଣେ ତୁମେ ଏହା ଜାଣିଛ କି ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଙ୍କିତ ମୁଁ କହିଲି ଯେ ଏହା ch ଦୁଇଟି ch ଦୁଇଟି b ଏବଂ oh minus ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପୁଣି ଥରେ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ମନକୁ ଆସିପାରେ ପ୍ରଶ୍ନଟି ଠିକ ଅଛି ଯଦି ମୁଁ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷକୁ ଅଣୁ ପାଇଁ କରିସାରିଛି କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଦୁଇଟି ପଦକ୍ଷେପ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦୁଇଟି ପ୍ରାଥମିକ ପଦକ୍ଷେପର ଏହି ଆହା ମିଶ୍ରଣ ମୁଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆଙ୍କି ପାରିବି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଆମେ ଏହା କରିପାରିବା କି ନାହିଁ ମନେ ରଖିବା ଯେ c 6 h 5 ch 2 plus ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ଏହା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ଯଦି ଏହା ଏକ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଠିକ୍ ପରି ଅଙ୍କାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ମୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ମୋର ଉତ୍ପାଦଗୁଡିକ ଠିକ୍ ଏବଂ ଏହିପରି ମୋର ଶକ୍ତି ବୋଧହୁଏ କିପରି ଦେଖାଯାଏ କାରଣ ଏହିପରି ମୋର ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଠିକ୍ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ମନେରଖ ମୋର ଏଠାରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଥିଲା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂଯୋଜନା ଠିକ ଅଛି ମୁଁ ଏଠାରେ ଅଛି ମୋର

ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି cc h ପାଞ୍ଚ ch ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ମୁଁ ଲେଖିପାରେ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏହା c ଛଅ ଘଣ୍ଟା ପାଞ୍ଚ ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ ଯାହା ମୋର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଡାହାଣ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ କ'ଣ ଦେଖୁଛି ଦୁଇଟି ହମ୍ ଅଛି କାହିଁକି ଦୁଇଟି ହମ୍ପ୍ ଅଛି ସେଠାରେ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେପ୍ ଠିକ୍ ଅଛି ଯାହା ମୋତେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକରୁ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଡାହାଣକୁ ନେଇଥାଏ | ଏବଂ ମୁଁ ଏହା କହିପାରିବି ଯାହା ମୁଁ ଏଠାରେ କହିବି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମୋର ଗତିପଥ ଅବସ୍ଥା ଯାହା ପ୍ରାୟତ ts ସଂକ୍ଷିପ୍ତ ଭାବରେ ts ଭାବରେ ତୁମର ଷ୍ଟେପ୍ ୱାନ୍ ପାଇଁ ହାରାହାରି sts ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ଷ୍ଟେପ୍ ଯାହା ତିନୋଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମେ ଏହା ବୁ understand ି ପାରିବ | ପଏଣ୍ଟ ମୋର ts ହେବ ଯାହାକି ଦ୍ୱିତୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପାଇଁ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥିବା ପରି ଏହା ମୋର ଡେଲ୍ଟା ହେବ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ହଁ ମୁଁ ଏକ କମ୍ପୋଜିଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଆଙ୍କି ପାରିବି ଯଦି ମୁଁ କମ୍ପୋଜିଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଭଲ ଭାବରେ ଜାଣେ | ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବାହାରକୁ ଆସୁଥିବା ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ ବହୁତ ଭଲ ଅଧ୍ୟୟନ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ଏହି କାର୍ବୋକେସନ୍ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ସେଠାରେ ଠିକ୍ ରହିବାକୁ ପ୍ରସ୍ତାବ ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା କରିଛି ତାହା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପାଇଁ ମୁଁ ଏଠାରୁ ଏଠାକୁ ଯାଉଛି | ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ତାପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଭୟଭୀତ କରିବା ପାଇଁ ଓହ ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମଟି ପାଇଁ ମୋର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି c 6 h 5 ch 2 cl ଏହି ପ୍ଲସ୍ କୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ତା'ପରେ ମୋର ଯାହା ଅଛି ତାହା ହେଉଛି ଓହ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା | ମୋତେ ଉତ୍ପାଦ ଦେବା ପାଇଁ ମାଇନସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ

ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ଲେଖିବାକୁ ଭୁଲିଗଲି ଠିକ୍ ଏଠାରେ ତୁମେ ଏଠାରେ ରହିବ ତୁମେ ଦ୍ୱିତୀୟ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ପାଇଁ ଏକ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ପାଇଁ ସକ୍ରିୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ପାଇବ କିନ୍ତୁ ଦେଖ, ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ମୁଁ ଏହା କହୁ ନାହିଁ | ଅଟେ ଆକ୍ଟିଭେଟେଡ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏହା ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ଏହା ଏହି ଦୁଇଟି ଠିକ ଅପେକ୍ଷା କମ୍ ଶକ୍ତି ଅଟେ

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ବୁ you ିବା ପାଇଁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଯାହା ଉପରେ ମୋର ପ୍ରଜାତି ହେଉଛି ମୋର ଆକ୍ଟିଭେଟେଡ୍ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଏବଂ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ | ନିମ୍ନ ଶକ୍ତିର ନିମ୍ନ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଶକ୍ତି ଉପରେ ଶୋଇବା ମୋର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ହଁ ଏକ ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ମୁଁ ଏକ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଅଙ୍କନ କରିପାରିବି କିନ୍ତୁ ମୋତେ ନିଶ୍ଚିତ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ମୁଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯନ୍ତ୍ରକୁ ବହୁତ ଭଲ ଭାବରେ ଜାଣିଛି ଯାହା ମୋତେ ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲ୍ ଟାଣିବାକୁ ଅନୁମତି ଦେବ | ଜିନିଷଗୁଡିକ ସମାନ ଅଧିକାରରେ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ମୁଁ ଭାବୁଛି ଆମେ ଆପଣଙ୍କ ଉପରେ ପର୍ଯ୍ୟାପ୍ତ ସମୟ ଅତିବାହିତ କରିଛୁ ଏହି ଶକ୍ତି ପ୍ରୋଫାଇଲଗୁଡିକ ଏ ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନେ ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛନ୍ତି ତାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଗକୁ ବ let ଼ିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଆହା ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ମହତ୍ is ପୂର୍ଣ୍ଣ | ଏକ ମ elementary ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହାର ମଲିକୁଲାରାଇଟି ନାମକ ମଲିକୁଲାରାଇଟି କୁହାଯାଏ ଯେହେତୁ ମୁଁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଆହାକୁ ରେଫର୍ କରିଥିଲି

ତେଣୁ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିବାର ଏକ ସାଧାରଣ ପଦ୍ଧତି ଏହାର ଆଂଶିକତା ଉପରେ ଆଧାରିତ | w ମୁଁ କ'ଣ କହୁଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଯାହା କହୁଛି ତାହା ହେଉଛି ଆହା ଧରାଯାଉ ମୋର ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯାହା a ରୁ b କୁ ଯାଏ ମୋର ଅନ୍ୟ ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଦିଗ ଅଛି ଏହା ଏକ ପ୍ଲସ୍ b କୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରାଥମିକ ଅଟେ | ପ୍ରାଥମିକ ଯାହା ମୁଁ କହୁଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଅଣ- ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦ୍ୱି-ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ଏକ ଦ୍ୱି-ମଲିକୁଲାର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ଧରାଯାଉ ମୋର କିଛି ଅଛି ଯେପରି ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ b କୁ ଯାଉଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତେବେ ମୁଁ କହିବି | ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଟେର୍ ମଲିକୁଲାର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ

ତେଣୁ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ପରିଭାଷା ଏହିପରି ଅଟେ

ତେଣୁ p କୁ ଯିବାର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏକ ଅଣ-ମଲିକୁଲାର କୁହାଯାଏ ଏବଂ b ର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ଏହାକୁ ଦୁଇଟି ଅଣୁ କରିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ବାଇମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ଦୁଇଟି ଅଣୁ କୁହାଯାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଲିକୁଲାର v ସମୁଦାୟ ତିନୋଟି ଅଣୁକୁ ଟର୍ ବା ଟ୍ରାଇ ଅଣୁ ବୋଲି କୁହାଯାଏ ଯାହା ଏକ ମ element ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଯାହା ହେଉଛି ତାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଏହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ମୁଁ ହାର ଲେଖିପାରେ | କ୍ଷତି କାରଣ ମୁଁ ଜାଣେ ମଲିକୁଲାର କ'ଣ ଏହା p କୁ ଯିବା ପାଇଁ କହିବା ପରି ଅଟେ

ତେଣୁ p କୁ ଯିବା ପାଇଁ ମୋ ରେଟ୍ ଆଇ r ର ସମାନ ହେବ, ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ a ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ b କୁ ଯିବା | ପ୍ଲସ୍ b କୁ ଯାଆନ୍ତୁ ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହି ସମସ୍ତ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ r ab ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ପାଇଁ ମଲିକୁଲାର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଶବ୍ଦର ସମୟ ଅଣୁ ଯାହା ମୁଁ ଲେଖିପାରେ r ସ୍କ୍ୱାର୍ଡ b ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଉପରର ଏକ୍ସପୋଜର୍ ଗୁଡିକ ଦେଖିପାରିବେ | ଶକ୍ତି ଉପରେ ଉପରକୁ ଏକ ଶକ୍ତି ବ raised ଼ିଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏହାକୁ ଅଣମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର କୁହାଯାଏ ତାପରେ ଶକ୍ତିକୁ ବ raised ଼ାଯାଇଥିବା ଶକ୍ତିକୁ ଏକ ସମୁଦାୟ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟିକୁ ବାୟୋମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର କୁହାଯାଏ ତାପରେ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ b କୁ ଯିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହାର ତ୍ରିକୋଣୀୟ ଶବ୍ଦ ମଲିକୁଲାର ଆମେ କହୁଛୁ ok ଏକ ବର୍ଗ b

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ତିନୋଟି ok ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ମଲିକୁଲାରାଇଟିର ମହତ୍ତ୍ୱ what କ'ଣ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାଏ ଯେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ

ତେଣୁ ମୋତେ ଏଠାରେ ଠିକ୍ କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ | ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମଲିକୁଲାରାଇଟି ଏବଂ କ୍ରମ ସମାନ | ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ଏବଂ କ୍ରମ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଅଣ-ମଲିକୁଲାର ଥିଲା ମନେରଖନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ନୂତନ ମଲିକୁଲାର ଅଟେ

ତେଣୁ ମୁଁ ତୁରନ୍ତ ସଠିକ୍ ସମୀକରଣ ଲେଖିପାରିବି କାରଣ ଏକ କ୍ରମର ଏକାଗ୍ରତା ଏକ କାରଣ ଏହା ଅଣମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଅର୍ଡର କହିବି | ବାହ୍ୟର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମୁଦାୟ କ୍ରମ ଶବ୍ଦ ମଲିକୁଲାର ତିନୋଟି ଅଣୁ ଦୁଇଟି ଯୁକ୍ତ ଗୋଟିଏ ତିନୋଟି ମୁଁ ସିଧା ସଳଖ ରେଟ୍ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ଲେଖ, ଏହା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା ନକରି ମଧ୍ୟ ସୀମିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମୁଁ ସିଧା ସଳଖ ଲେଖିପାରେ ସେଠାରେ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଅଛି କାରଣ ମଲିକୁଲାର ଏବଂ କ୍ରମ ସମାନ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ରି ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରେ ସାମଗ୍ରିକ କ୍ରମ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଲେଖିପାରିବି ଯେହେତୁ ଏକ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ସାମଗ୍ରିକ କ୍ରମ ନିମ୍ନଲିଖିତ ଭାବରେ ମୋ ସହିତ ସମାନ | lecularity ସମାନତା ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସାମଗ୍ରିକ କ୍ରମ ଏବଂ ମଲିକ୍ୟୁଲେରିଟି ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଆମକୁ ସିଧାସଳଖ ରେଟ୍ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ଲେଖିବାକୁ ଅନୁମତି ଦିଏ ଏକ ତତ୍ତ୍ୱ concept ିକ ଧାରଣା କାହିଁକି କାରଣ ଏହା ଦେଖିବା ଦ୍ୱାରା ଏହାକୁ ଦେଖିବା ଦ୍ୱାରା ଏହା ଜାଣିବା ଦ୍ୱାରା ଏହା ପ୍ରାଥମିକ ଅଟେ ମୁଁ ଜାଣେ କିମ୍ବା ଜାଣେ ଯେ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଅଣୁ ଅଛି, ଗୋଟିଏ ଅନ୍ୟର ଗୋଟିଏ ଅଣୁ, ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ମଲିକୁଲାର ଲେଖିବା ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମୁଦାୟ ସଂଖ୍ୟା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ କିନ୍ତୁ କ୍ରମ ହେଉଛି ଏକ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ପରିମାଣ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମହତ୍ତ୍ୱକୁ ଆହୁରି ଦୃ ces କରେ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ତତ୍ତ୍ୱଗତ ଭାବରେ ଆମେ ସନ୍ତୁଳିତ ରାସାୟନିକ ସମୀକରଣ

ଉପରେ ଆଧାର କରି ଯାହା କହୁଛୁ ତାହା ପରୀକ୍ଷଣ ବ୍ୟବହାରରେ ପାଳନ କରାଯାଉଥିବା ପରି ସମାନ | ବାହ୍ୟ ପରିମାଣ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ସହିତ ସମାନ ଯାହା ଏକ ତତ୍ତ୍ୱିକ ପରିମାଣ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁ କିମ୍ବା ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁ | ସନ୍ତୁଳିତ ରାସାୟନିକ ସମୀକରଣକୁ ଦେଖିବା ଦ୍ୱାରା ରୀତି ଏହି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ଶେଷରେ ମୁଁ ଏହି ତିନୋଟି ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିନ୍ଦୁ କରି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଲେଖିପାରିବି, ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସଂଖ୍ୟା ଦୁଇଟି ହେବା ଆବଶ୍ୟକ | ଟ୍ରାନ୍ସମିସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ok ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟାକରଣ କରିବ, ଏଥିରେ ଏକାଧିକ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ ରହିପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ତୁମର ଏକାଧିକ ଟ୍ରାନ୍ସଗେସନ୍ ଷ୍ଟେଟସ୍ ଥିବା ମୁହୂର୍ତ୍ତରେ ତୁମେ ଏକାଧିକ ପ୍ରାଥମିକ ଷ୍ଟେପ୍ ବିଷୟରେ କହୁଛ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକ କମ୍ପୋଜିଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନମ୍ବର ତିନୋଟି ମଲିକୁଲାରାଇଟି ସାମଗ୍ରିକ କ୍ରମ ସହିତ ସମାନ ଯେ ଏହା ଏକ ଅଟେ | ତତ୍ତ୍ quant ିକ ପରିମାଣ ଏବଂ ଏହା ପରୀକ୍ଷଣ ମାଧ୍ୟମରେ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମହତ୍ତ୍ rise ବ rise ିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବ characteristics ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ଯାହାକୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ କ a ଣସି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସାମ୍ନାକୁ ଆସନ୍ତି କିମ୍ବା ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ ବହିରେ ଗୋଟିଏ ଶବ୍ଦ ସାମ୍ନା କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ମନେ ରଖିବା ଉଚିତ୍ | ଯାହା କହିଥାଏ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରକୃତି ଏବଂ ତୁରନ୍ତ ଏହି ତିନୋଟି ବ features ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ବା ଚାରାକ୍ | ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ପରିସଂଖ୍ୟାନ ଆପଣ ଜାଣିବା ଉଚିତ ଯେ ଆପଣଙ୍କ ମନକୁ ଆସନ୍ତୁ ଯେ ଠିକ ଅଛି ଯେତେବେଳେ ବି ମୁଁ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛି ମୁଁ ଏହି ତିନୋଟି ଜିନିଷ ବିଷୟରେ ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟେପ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛି ଯାହା କେବଳ ଗୋଟିଏ ପରିବର୍ତ୍ତନ ସ୍ଥିତି ଏବଂ ସେହି ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପ୍ରକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହା ପ୍ରକୃତିର ମ element ଳିକ ଅଟେ , ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଓଭର କ୍ରମ ସହିତ ସମାନ, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସନ୍ତୁଳିତ ରାସାୟନିକ ସମୀକରଣ ମୋତେ କହିଥାଏ କିମ୍ବା ମୋତେ ରେଟ୍ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ଲେଖିବାକୁ ଅନୁମତି ଦେଇଥାଏ ଯାହାକି k ଥର times ଥର b କିମ୍ବା k ଥର କିମ୍ବା a କିମ୍ବା k ଗୁଣର ବିଚାରକୁ ନେଇଥାଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମଲିକୁଲାରତା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଏବଂ ଏହା ଆମ ପାଇଁ ଠିକ୍ ମନେ ରଖିବା ପାଇଁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏବଂ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ମଧ୍ୟ ଆମ ସାଧାରଣକୁ ଦେଖିବା ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ଉଦାହରଣ ଆମକୁ ଦେଖିବା | ଆ uh, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏହି ନିମ୍ନ ଉଦାହରଣଟି ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ନିମ୍ନଲିଖିତ ଉଦାହରଣଟି ଏହିପରି ଚାଲିଛି ମୋର ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଯାହା ମୋତେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଣୁକୁ ଏହି ଉଦାହରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଏକ ଅଛି ତେଣୁ ଏଠାରେ ଯଦି ଅଛି ମୁଁ ଏହାକୁ ବିସ୍ତାର କରେ ମୁଁ br plus br ଲେଖିପାରେ ମୋତେ br ଦୁଇଟି ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ମୁଁ ସିଧା ଲେଖିପାରେ ଯେ r k kprpr ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ସମାନ kpr ସ୍କ୍ୱାର୍ଡ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଲେଖି ପାରିବି | ଏହି ପରି ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଏକ ଉଦାହରଣ ନମ୍ବର ଦୁଇ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଠିକ ଅଛି ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ i ଦୁଇଟିକୁ ବ୍ରେକ୍ ଅପ୍ କରିବା ପାଇଁ ବିଚାର କରିବା ଏବଂ ଏଠାରେ ରେଟ୍ k ଦୁଇଥର ସମାନ ଅଟେ ମୁଁ ଜାଣେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ସଙ୍ଗେ ସଙ୍ଗେ ଏହି ବିନ୍ଦୁ ଲେଖିପାରେ କାରଣ ମୁଁ ଜାଣେ ଯେ ଏହା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏହା ଜାଣିଥିବେ କିମ୍ବା ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି କି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ କଣ କରୁଛନ୍ତି ଆମେ ମଧ୍ୟ ନିଜକୁ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ପଚାରିପାରିବା

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି ମୋର ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି | ମୋର ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ଦିଗ ଅଛି, ତୁମକୁ ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦିଆଯାଉଛି ତା’ ପରେ ଏହାର ମଲିକୁଲାରାଇଟି ବିଷୟରେ କ’ଣ କୁହାଯାଇପାରେ ତାହା ପ୍ରଶ୍ନକୁ ପ read ଼ିବା ଏହା ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ତୁମେ ପଚାରୁଥିବା ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହାର ମଲିକୁଲାରାଇଟି ବିଷୟରେ କିଛି କୁହାଯାଇପାରେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ଉତ୍ତର ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କର ତୁମର ଉତ୍ତର କ’ଣ ହେବ ତୁମର ଉତ୍ତର କ’ଣ ହେବ ନାହିଁ ଏହା କାହିଁକି କୁହାଯାଇପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ଯଦିଓ ଏହା ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା କୁହାଯାଏ ନାହିଁ କିମ୍ବା ପ୍ରଥମ କ୍ରମାଙ୍କ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ପ୍ରଥମ କ୍ରମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରାଥମିକ କି ନୁହେଁ କ information ଣସି ସୂଚନା ପ୍ରଦାନ କରାଯାଇ ନାହିଁ | କିମ୍ବା ନୁହେଁ ଯଦି ଏହା କୁହାଯାଏ ନାହିଁ କିମ୍ବା ଯଦି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ କୁହାଯାଏ ନାହିଁ କି ଏହାର ପ୍ରାଥମିକତା ଅଛି କି ନାହିଁ ତା’ ହେଲେ ଆମେ ଏହାର ମଲିକୁଲାରାଇଟି ବିଷୟରେ କହିପାରିବା କିମ୍ବା କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିପାରିବୁ ନାହିଁ କାରଣ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ମନେ ରଖେ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ମଲିକୁଲାରାଇଟି କେବଳ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ଏହା କେବଳ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ | କେବଳ ବିଲୋପକାରୀ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଟିଳ କିମ୍ବା କମ୍ପୋଜିଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ମଲିକୁଲାରାଇଟିର କ existence ଣସି ଅସ୍ତିତ୍ୱ ନାହିଁ ଏହା କାହିଁକି ନାହିଁ କାରଣ ସେଠାରେ କିଛି ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ଯ os ଗିକ ବା ଜଟିଳ ଦିଗ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପଦକ୍ଷେପର ଏକ କ୍ରମରେ ଗଠିତ ହୋଇଛି, ପ୍ରତ୍ୟେକ ପ୍ରାଥମିକ ପଦକ୍ଷେପଗୁଡ଼ିକ ଏହାର ମଲିକୁଲାରତା ହେବ | ଆପଣ କିପରି ଭାବରେ ମଲିକୁଲାର ବିଷୟରେ କଥାବାର୍ତ୍ତା କରିପାରିବେ

ତେଣୁ ଦୟାକରି ମନେରଖନ୍ତୁ ଯେ ଏହା କେବଳ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଥି ପାଇଁ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ ହେବ | s ଏହା ଯେପରି ମୁଁ ଜାଣେ ତୁମେ ଏହା କହିବା ଉଚିତ ଯେ ଏହାର ଏହାର କ existence ଣସି ଅସ୍ତିତ୍ୱ ନାହିଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ଏକ ମିଶ୍ରିତ ଦିଗ ପାଇଁ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ଶବ୍ଦ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ନା ଆମେ ଏହାକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବୁ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମଲିକୁଲାରାଇଟି ଉପରେ ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା ହେଉଛି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜଟିଳ କି ଜଟିଳ କିମ୍ବା ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ତୁମେ କିପରି ଅନୁଭବ କରିବ ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କମ୍ପୋଜିଟ୍ କି ଠିକ୍ ନୁହେଁ ତୁମେ କିପରି ଅନୁଭବ କରିବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କର ଚିହ୍ନଟ ହେଉଛି ବେସେଲ୍ କାଟେସନ୍ ccxych ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ମନେ ରଖିବା ଦ୍ୱାରା ଏହାର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀତା ଅଛି |

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିନ୍ତୁ ବୁ understand ନ୍ତୁ ଯେ ଅନେକ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କୁ ଚିହ୍ନିବା କିମ୍ବା ପୃଥକ କରିବା ଚିହ୍ନଟ କରିବା କଷ୍ଟକର, ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମିଶ୍ରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କି ନୁହେଁ ତାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଏହା ସର୍ବୋତ୍ତମ ଉପାୟ ନୁହେଁ | ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ମୁଁ ଏହା ଉଲ୍ଲେଖ କରିବି ଯେ ଏହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ଚାଲିବ, ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ହାର ସମୀକରଣର ରୂପ ଦେଖିବା

ତେଣ y ଏହାକୁ ଦେଖ, ତୁମେ ଏକ୍ସପୋନେନ୍ସିଆଲ୍ ସମୀକରଣର ଫର୍ମକୁ ଦେଖ, ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଶୀଘ୍ର ଲେଖିବି ଧରାଯାଉ ମୋର ଏହି ନିମ୍ନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ଲୋ ମାଇନସ୍ ଓକ ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ମୋତେ cl ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ io ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ଅଧିକାର ଯଦି ଯଦି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏକ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇଥାନ୍ତା ତେବେ ମୁଁ ଲେଖିଥିବି ଯେ r kclo ମାଇନସ୍ i ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ କିମ୍ବା ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି କି ପରୀକ୍ଷିତ ପରୀକ୍ଷାମୂଳକ ନିୟମ ଏହିପରି କିଛି ଯେଉଁଠାରେ r kclo ମାଇନସ୍ i ମାଇନସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଉପରେ ସମାନ, ଆପଣ ଏହା ଦେଖିଥିବେ | ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଏହା ହେଉଛି ପାଳନ କରାଯାଇଥିବା ରେଟ୍ ଆଇନ୍ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରାଥମିକ ହୋଇଥାନ୍ତା ତେବେ ଏହା ରେଟ୍ ଆଇନ୍ ହୋଇଥାନ୍ତା

ତେଣୁ ଏହି ନୀରିକ୍ଷଣ ହାର ଆଇନ ଏବଂ ପ୍ରାଥମିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାର ଆଇନ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଏହି ଅସଙ୍ଗତିକୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭଲ ଭାବରେ ପ୍ରାଥମିକତା ଆପଣଙ୍କୁ କହିଥାନ୍ତେ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଟି ପରବର୍ତ୍ତୀ ଶ୍ରେଣୀରେ ପ୍ରକୃତି ବିଷୟରେ ଜଟିଳ କିମ୍ବା ଜଟିଳ ଅଟେ ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |