ହେଲୋ ଛାତ୍ରମାନେ ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ପ୍ରଶ୍ନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଆମେ ବେସର ଏସିଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଏବଂ ଲୁଣର ସମାଧାନର ବିଭିନ୍ନ ସମାଧାନ ନେଇଥିଲୁ ତାପରେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଟାଇଟ୍ରେଟ୍ କରିଥାଉ ସେତେବେଳେ ଏକ ଦ୍ strong ୍ ଆଧାର ସହିତ ଏହାକୁ ଦେଖିବା | ତାପରେ ଆମେ ହିସାବ କଲୁ ଯେ ସମାଧାନର ph କୁ କିପରି ଗଣନା କରାଯାଏ ତାହା ଦେଖିବା ପାଇଁ ଚେଷ୍ଟା କଲୁ
ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଯେପରିକି ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ହେବ | ସମାଧାନରେ ଥିବା ପ୍ରଜାତିର ଏବଂ ସମାଧାନର ପ୍ରଜାତି ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆମେ ଆପଣଙ୍କ ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ବିଭିନ୍ନ ଧାରଣା ବ୍ୟବହାର କରିବୁ
ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆମେ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ml ୦ ମି.ଲି. 0.1 ମୋଲାର୍ ନୋହ ସହିତ ଯେତେବେଳେ ଶୂନ୍ୟ ମିଲି ନୋହର ସମାଧାନରେ ଆମ ପାଖରେ v ଏସିଡ୍ ଏସିଡ୍ ଥାଏ ଯାହା ଦୁର୍ବଳ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ସମ୍ପର୍କକୁ ଉପଯୋଗ କରିବୁ | ସେହି h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ କା ତଳେ ccsa ରେ ମୂଳ ସହିତ ସମାନ, ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଧରାଯାଉ ଦ୍ରବଣରେ 10 ମିଲି ଶବ୍ଦ ଆମ ଲୁଣ ଅଛି ଯାହା ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ formed ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଆପଣ ସମାଧାନରେ vk କହିଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହି ସମାଧାନ ହେଉଛି | ବଫର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ବଫର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ମୁଁ ତୁମକୁ ଶେଷ ବକ୍ତୃତା ରେ ଦେଖାଇଲି କିପରି ଏହି ସମାଧାନର ph କୁ ଗଣନା କରାଯାଏ pka ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନତା ପଏଣ୍ଟରେ ସମାନତା ବିନ୍ଦୁରେ ସମାନତା ପଏଣ୍ଟରେ ସମାଧାନ ହୁଏ ଆମ ପାଖରେ କେବଳ ଲୁଣ ଥାଏ
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଯୋଗ କରେ 0.1 ମିଲି ମୋଲାର ନୋହରୁ 50 ମିଲିଲିଟର 0.1 ମୋଲାର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ରେ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ କେବଳ ଲୁଣ ବାକି ଅଛି
ତେଣୁ ଆପଣ 100 ମିଲି ମିଟର r ପାଇବେ ଆପଣ ଲୁଣ ପାଇବେ ଏକାଗ୍ରତା ମିଲିମୋଲ୍ ମିଲି ମୋଲ୍ ଲୁଣ ଫର୍ମର ପରିମାଣ ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି ତୁମର ମିଲିମୋଲ୍ ସଂଖ୍ୟା
ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା କରିଛ ତୁମେ 5 ମିଲିମୋଲ୍ ଶବ୍ଦକୁ 5 ମିଲି ମଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ରେ ଯୋଡିଛ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ 5 ମିଲିମୋଲ୍ ଲୁଣ ପାଇବ ଏବଂ ଭଲ୍ୟୁମ୍ 50 ପ୍ଲସ୍ 50 ସହିତ ସମାନ | 100 ମିଲି   100 ମି.ଲି.
ତେଣୁ ତୁମେ ଏଠାରେ ଦେଖ, ଆମେ ଏଠାରେ ମଲ୍ଟି ଗୁଣନ କ'ଣ କରିଛୁ
ତେଣୁ ମିଲିମୋଲ ମିଲିଲିଟରରେ ଭଲ୍ୟୁମ ସହିତ ସମାନ, ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ମୋଲାରିଟି ହିସାବ କରିବାକୁ ଚାହେଁ, ତେବେ ଭଲ୍ୟୁମ ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ମିଲିମୋଲ ସଂଖ୍ୟା ସହିତ ସମାନ,
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କରିବାର ଉପାୟ | ସମାନ ଭାବରେ ସମାଧାନର ସମାଧାନ ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କରିପାରିବା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଯେତେବେଳେ କ ac ଣସି ଏସିଡି ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ scl su ସହିତ ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍
ତେଣୁ ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଏବଂ scl ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ | ଯୋଡା ଯାଇଛି ତୁମେ ହିସାବ କରିପାରିବ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବେସର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ kv ସହିତ ସମାନ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସମାନତା ପଏଣ୍ଟ ସମାନତା ପଏଣ୍ଟ ପୂର୍ବରୁ acl ଯୋଡିବା ପରେ ତୁମେ ଏକ ବଫର୍ ପାଇବ | uffer ଏବଂ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ poh କୁ pkb ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ଦ୍ equ ାରା ସମାନତା ପଏଣ୍ଟରେ ସମାନ୍ତରାଳ ବିନ୍ଦୁରେ ସମାଧାନ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମର ଦୁର୍ବଳ ବେସର ଲୁଣ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସହିତ ରହିଥାଏ
ତେଣୁ ଆପଣ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା kh ସହିତ ସମାନ ବୋଲି ଗଣନା କରିପାରିବେ | ଯାହାକି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହାକି c ରେ ଲୁଣର ଦୁର୍ବଳ ମୂଳ c ର ଲୁଣ ଏବଂ କିଲୋଗ୍ରାମରେ କେବି ଦ୍ by ାରା ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଶେଷରେ ସମାନତା ବିନ୍ଦୁ ପରେ ସମାନତା ପଏଣ୍ଟ ପରେ ତୁମର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ | acid   ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବିନା hi ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଆରମ୍ଭ କଲା ବିନା h ସହିତ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଆରମ୍ଭ କଲା ଏବଂ ph କୁ କିପରି ହିସାବ କରାଯାଏ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାରରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଟାଇଟର୍ କରିବା ଆରମ୍ଭ କଲେ ସମାଧାନର ph କ'ଣ ହେବ? o ଥରେ ତୁମେ ଧାରଣାକୁ ବୁ understand ିବା ପରେ ଆୟନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନର ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରୟୋଗର ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସହଜ ଅଟେ , ଏକ ସ୍ୱଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ମାଟିର ଦ୍ରବଣୀୟତାକୁ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ କରେ
ତେଣୁ ଲୁଣ ତିନି ପ୍ରକାରର ଅଟେ, ଯାହା ତୁମର ଦ୍ରବୀଭୂତ କିନ୍ତୁ ଅଣ-ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ନୁହେଁ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ତୁମର ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଥିବା ସମାଧାନରେ ଭାଙ୍ଗେ ନାହିଁ ଯାହା ଜଳରେ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଏଠାରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାକଲ୍ ଜଳରେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ହେବ l l plus plus cl minus ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଶେଷଟି ଅଳ୍ପ ମାତ୍ରାରେ | ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏବଂ ଏଠାରେ ଆମକୁ ଦ୍ରବଣର ସଂକଳ୍ପ ପ୍ରୟୋଗ କରିବାକୁ ପଡିବ ଏବଂ ଏହା କେତେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଏବଂ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ଦୃଷ୍ଟିକୋଣରୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ | ଯଦି ଆମେ ପାଣି ନେଉ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଏହିପରି ସମାଧାନ କରିଛ ତେବେ ଏହା ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଅଟେ ଯଦି ଏହା ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଟେ | ମୁଁ ପାଣିରେ ମିଶାଏ ଯାହା ଆମେ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଯିବ କିନ୍ତୁ ଅଧିକ ଲୁଣ ସହିତ ଏହା ବୃଷ୍ଟିପାତ ଆରମ୍ଭ କରିବ
ତେଣୁ ବହୁତ କମ୍ ପରିମାଣର ଲୁଣ ଦ୍ରବଣରେ ସମାଧାନ ହେବ | ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣର ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏକ gcl ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣିରେ ରଖିବେ ଏହା ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନରେ ଭାଙ୍ଗିଯିବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଖଣ୍ଡା ଉଭୟ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପ୍ରଜାତି ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପ୍ରଜାତି ଦୁ sorry ଖିତ ଅବିଭକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ଏବଂ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସନ୍ତୁଳନ ଅଞ୍ଚଳରେ | ସନ୍ତୁଳନ
ତେଣୁ ଆମେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନର ସଂକଳ୍ପକୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ତୁମେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନର ସଂକଳ୍ପ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଆଡକ୍ଲ କଠିନ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆକ୍ୱାସ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଜଳ ସହିତ ସନ୍ତୁଳନରେ ଅଛି ଯଦି ଧରାଯାଉ ଲୁଣର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣ x ଅଟେ ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଦେବ | gcl ag plus ଜଳୀୟ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଭାଙ୍ଗେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଲିଟର ପିଛା ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ମଲ୍ ଦେବ କିମ୍ବା x ଦୁ sorry ଖିତ ଏହା ହେଉଛି s ଲିଟର ପିଛା ଛୋଟ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଲିଟର ପିଛା ଏକ କିଲୋଗ୍ରାମ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ ଲିଟର ପିଛା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଦେବ କାରଣ ଆମେ ଏହି ଲୁଣ ପାଇଁ ଆୟନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିରତା କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ସମାନ ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ ଜଳୀୟ ହେବ | ag ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟରେ agcl କଠିନ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ସମ୍ମିଳନୀ ଦ୍ we ାରା ଆମେ cl ର ଏକାଗ୍ରତା ସମାନ ଏବଂ
ତେଣୁ k କୁ ପ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହି k ଦ୍ରବଣୀୟ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏହି ksp କୁ କଠିନ b dt କୁହାଯାଏ | ଉତ୍ପାଦର ଦ୍ରବଣତା
ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟତା ମଧ୍ୟରେ ଏକ ସମ୍ପର୍କ ଅଛି ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ପୁନର୍ବାର ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବଣକୁ ବୁ understand ିବାକୁ ଦିଏ ଅର୍ଥାତ୍ ଯଦି ମୁଁ ଶକ୍ତି cl ag ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଜଳୀୟ ନେଇଛି ତେବେ କେତେ ପରିମାଣର agcl ସମାଧାନ ପାଇଁ ଯାଇଛି
ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ପ୍ରତି ଲିଟର ପ୍ରତି ମୋଲ୍ | ପ୍ରତି ଲିଟର ପ୍ରତି s ମୋଲ୍ ଏଠାରେ ଏକ gcl ସମାଧାନକୁ ଯାଏ ଯାହାର ସମାଧାନ ହେଉଛି ଏହାର ଦ୍ରବଣ ହେଉଛି ଲିଟର ପିଛା ମୋଲ୍ ଏବଂ ତା'ପରେ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ | s ଏକାଗ୍ରତା ଆୟନ ଲିଟର ପିଛା ଏକ ଛୋଟ ହେବ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଲିଟର ପିଛା ଏକ ଛୋଟ ହେବ
ତେଣୁ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ କିମ୍ବା ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ତୁମର ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ cl ମାଇନସ୍ ସାଇନ୍ ଏଗ୍ ଏବଂ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟରେ ସାଇନ୍ ଏବଂ ତା'ପରେ ତୁମର ଏଗ୍ ହେବ | ପ୍ଲସ୍ ଇନ୍ କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଇନ୍ ଏବଂ ଏହା s ରେ s s ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ksp ଏବଂ ଦ୍ରବଣତା ksp ର ସମ୍ପର୍କ ବର୍ଗ ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ମୁଁ ଦ୍ରବଣତା ଜାଣିବାକୁ ଚାହେଁ ମୁଁ କେବଳ ଏକ ବର୍ଗର ମୂଳ ନେଇପାରେ | p ଏବଂ ତାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଲୁଣର ଲୁଣର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣୀୟତା ପ୍ରଦାନ କରିବ

ତେଣୁ କିଛି ପ୍ରଶ୍ନ କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ a ରୁ x ତିନିର ଦ୍ରବଣୀୟତା ଲିଟର ପିଛା y mole ଅଟେ

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ କ'ଣ ହେବା ଉଚିତ

ତେଣୁ ଦୁଇ x ତିନି a ଦୁଇ x ତିନୋଟି ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ସମାଧାନରେ ରଖିବ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛ ତାହା ହେଉଛି 2 a 3 ପ୍ଲସ୍ 3 x 2 ମାଇନସ୍ 3 x 2 ମାଇନସ୍ ଏବଂ ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାର୍ଜ 2 ରୁ 3 ପ୍ଲସ୍ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି ଏବଂ y ହେଉଛି | 3 ରୁ 2 ମାଇନସ୍ 6.

ତେଣୁ ଏହା | ହେଉଛି 6 ପ୍ଲସ୍ 6 ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ନିରପେକ୍ଷ ହେବା ଉଚିତ୍ ଯଦି ଧରାଯାଉ s ହେଉଛି ଦ୍ରବଣତା ଏଠାରେ y ହେଉଛି ଦ୍ରବଣୀୟତା ଏବଂ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି 3 ପ୍ଲସ୍ ର 2 y ଏବଂ x 2 ମାଇନସ୍ ର 3 y ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ksp ହେଉଛି | x 2 ମାଇନସ୍ କ୍ୟୁବିକ୍ ର x 2 ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ 3 ପ୍ଲସ୍ s ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏକ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି ଆୟନ ବର୍ଗ ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଦୁଇଟି

ତେଣୁ ଏହା ଏଠାରେ ଏକ ବର୍ଗ ହେବ ଷ୍ଟୋଇକିଓମିଟ୍ରି ତିନି ଏବଂ

ତେଣୁ ତିନୋଟି ହେବ q ହେବ | ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଏହା ଦୁଇଟି y

ତେଣୁ ଦୁଇ y ବର୍ଗ ଏକାଗ୍ରତା x ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ଏକ ତିନି y

ତେଣୁ 4 y ବର୍ଗ ଦୁ sorry ଖିତ ଏହା q ହଁ ହେବ

ତେଣୁ 3 ରୁ 3 ରୁ 3 ହେଉଛି 27 9 3 27 y କ୍ୟୁବରେ 4 7

ତେଣୁ ଏହି 1 0 8 y 5.

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମେ ଦ୍ରବଣୀୟତାକୁ ଗଣନା କରିବାର ଉପାୟ ଯାହାକି ତୁମେ ବିଭିନ୍ନ ଲୁଣକୁ ସାମ୍ନା କରିପାରିବ ଯେପରି ଏହା ଏକ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ବି ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟକୁ ଯାଇଥାଏ ଏହା ଦୃ solid ଅଟେ ଏବଂ ଏହି ଗ୍ୟାସ୍ ksp ତୁମର s ରେ ପରିଣତ ହେବ ab ପାଇଁ s ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ | 2 ପ୍ରକାରର ଲୁଣରେ ଆପଣଙ୍କର 2 ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ବି ମାଇନସ୍ ଅଛି ଏବଂ

ତେଣୁ ଯଦି ଦ୍ରବଣୀୟତା ଅଛି ତେବେ ଆପଣ s ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି | ଦୁଇଟି ପ୍ଲସର ଲିଟର ପିଛା ଛୋଟ ଏବଂ ଲିଟର ପିଛା ଦୁଇଟି s ଅଧିକ

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା ତୁମର ksp ହେବ ଶକ୍ତି ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟୋଚିଓମିଟ୍ରି ଗୋଟିଏ ଦୁଇ ଶକ୍ତି ଦୁଇଟି ଷ୍ଟୋଇଚିଓମିଟ୍ରି ଦୁଇଟି

ତେଣୁ ଏହା ତୁମର ଚାରି ବର୍ଗ ବର୍ଗରେ 4 ସହିତ ସମାନ | sq

ତେଣୁ ତୁମର ksp ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟ ଉତ୍ପାଦ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ପର୍କ ପାଇବା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସହଜ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଜାଣିଛ ତୁମେ ଦ୍ରବଣ ଦ୍ରବ୍ୟକୁ ଗଣନା କରିପାରିବ ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଜାଣିଛ ତେବେ ତୁମେ ଦ୍ରବଣୀୟତାକୁ ଗଣନା କରିପାରିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ସମାନ ଦ୍ରବଣର ଲୁଣ apbq ର ସମ୍ପର୍କ ପାଇଁ | ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଏବଂ ଏହାର ଦ୍ରବଣତା ଏତେ apbqapbq ଅଟେ ଯଦି ଏହା p mole ର ଏକ ଚାର୍ଜକୁ ପୃଥକ କରେ ତେବେ ତୁମେ ଚାର୍ଜ p ସହିତ q ମୋଲ୍ b କୁ ଚାର୍ଜ p ପ୍ଲସ୍ q ମୋଲ୍ ସହିତ ଦୁ sorry ଖିତ z କ୍ୟୁବ୍ ମୋଲ୍ ତୁମର ଚାର୍ଜ p ପ୍ଲସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଦେଖିବ | ସମୁଦାୟ ଟା p ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ଚାର୍ଜ ହେଉଛି pq ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି pq

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ଲସ୍ pq ଏହି ମାଇନସ୍ p ଏହା 0 ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଦ୍ରବଣୀୟତା ଥାଏ ତେବେ ଆମେ ଯାହା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ ତାହା ହେଉଛି ps ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଲାଇଟ୍ ପ୍ରତି qs ମୋଲ୍ | r

ତେଣୁ ତୁମର ଲିଟର ପିଛା ps ମୋଲ୍ ଏବଂ ବିପି ମାଇନସ୍ ପ୍ରତି ଲିଟର ପିଛା qs ମୋଲ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏକ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ପାଇବାକୁ ଚାହେଁ ଯାହାର ଘୂର୍ଣ୍ଣନ ନଥାଏ

ତେଣୁ ls ତୁମର aq ପ୍ଲସ୍ ପାୱାର୍ ଷ୍ଟୋଚିଓମେଟ୍ରି vp ମାଇନସ୍ vp ମାଇନସ୍ s ରେ ରହିବ | ଟ୍ରାଇକୋମେଟ୍ରି ହେଉଛି ତୁମର qq

ତେଣୁ ps ପାୱାର p ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି psps ହେଉଛି ଏକାଗ୍ରତା

ତେଣୁ ps ପାୱାର p ଏବଂ qs ଏହି qs ଶକ୍ତି q ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ତୁମର ppqq ଏବଂ sp plus qppqq ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ଏହି ଜିନିଷଟି sp plus q ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲ ଅନ୍ୟକୁ ନେବା | ଏଠାରେ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଦିଆଯାଇଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ kspmx ଚାରିଟି ପୁନର୍ବାର mx ଚାରି ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଏହା ଭାଙ୍ଗିଯିବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ମି ପ୍ଲସ୍ ଚାରି ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ଚାରି x ମାଇନସ୍ ଚାରି x ମାଇନସ୍ ଦେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଲୁଣର ମୋଲାର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣତା ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ s ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି | ତାପରେ ସନ୍ତୁଳନରେ ଚାରୋଟି s ସନ୍ତୁଳନରେ ଚାରି s

ତେଣୁ ତୁମର ksp ର ଶକ୍ତି ହେବ ତୁମେ କେବଳ m 4 ପ୍ଲସ୍ କୁ x ମାଇନସ୍ 4 ରେ ଲେଖିବ

ତେଣୁ ଏହା 4 s 4 ରେ 4 ରୁ 4 16 ରୁ 4 64 ରୁ 4 ଶକ୍ତି ମଧ୍ୟରେ ସମାନ | 5.

ତେଣୁ 64 ରୁ 4 ଟି 6 256 ସହିତ ସମାନ |

ତେଣୁ 256 ହେଉଛି 5 | ସରଳ ଉଦାହରଣ ତୁମର ଦ୍ରବଣୀୟତା ଦିଆଯାଇଛି

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଏହା ହେଉଛି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ସଲଫେଟ୍ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ସଲଫେଟ୍ ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଯଦି ଦ୍ରବଣୀୟତା ଥାଏ ତେବେ ଆପଣ ss ଲେଖନ୍ତି ଏବଂ ଏଠାରେ s 4.9 ରୁ 10 ସହିତ ସମାନ | 298 k ରେ ଲିଟର ପିଛା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 3 ମୋଲ୍ କୁ

ତେଣୁ ksp କେବଳ s ରେ ବର୍ଗଫୁଟ ହେବ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ନଅରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ତିନି ବର୍ଗ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ହେବ

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ହିସାବ କରିବା ଅତି ସରଳ | ଦ୍ରବଣୀୟତା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜଣାଶୁଣା ଲୁଣର ଏହି ପ୍ରଶ୍ନର ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟକୁ ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର ଥିବା ଏହି ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ପ୍ରଦାନ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଯାହା କରିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି c ଗଣନା କରିବାକୁ | ଲୁଣର ଜଳୀୟ ଦ୍ରବଣରେ ଲ iron ହର ଏକାଗ୍ରତା

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର mx ଦୁଇ ଯଦି ଏହା m ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ x ମାଇନସ୍ ଭାଙ୍ଗେ ଏବଂ ଯଦି ଦ୍ରବଣୀୟତା ss ତେବେ ksp ହେବ ଏହା ଦୁଇ s ବର୍ଗଫୁଟରେ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଚାରିଟିରେ ହେବ | s ବର୍ଗ ଚାରି ବର୍ଗ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ 4 ବର୍ଗ 0 ksp ଦିଆଯାଇଛି ପାୱାର ମାଇନସ୍ 12 ରୁ 1 4 ରୁ 10 ସମାନ ଏବଂ ଏହା 4 ବାଟିଲ ପାଇଁ 4 ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ s 10 କୁ ପାୱାର 1 ରୁ 10 କୁ ପାୱାରକୁ ହେବ | ମାଇନସ୍ so

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଗଣନା କରାଯାଇପାରେ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟ ଉତ୍ପାଦ ଏବଂ m 2 ପ୍ଲସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା s ଅଟେ ଯାହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ରୁ 1 ରୁ 10 ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ x ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଗଣନା କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା 2 s ମାଇନସ୍ ହେବ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ ପ୍ରତି 2 ରୁ 10 କୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ତୁମେ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ବୁ understand ିବା ପରେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ଦେଖିପାରିବା ଯାହା ଦ୍ରବଣୀୟତା ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇପାରେ ଏବଂ ସାଧାରଣ କଥା ହେଉଛି ତୁମର ସାଧାରଣ ଆୟନ ପ୍ରଭାବ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ କ'ଣ ଯଦି ଧରାଯାଉ ତୁମର ଲୁଣ mx ଅଛି | ମି ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ x କୁ ଯିବା ପାଇଁ କଠିନ | ମାଇନସ୍ x ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ସାଧାରଣ ଯୋଗ କରେ ଏବଂ ସାଧାରଣ ଆୟନ ମି ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା x ମାଇନସ୍ କ'ଣ ତେବେ ଯଦି ଆମେ ସେଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଯୋଡିବା ତେବେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ସନ୍ତୁଳନ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ଆଡକୁ ଗତି କରିବ

ତେଣୁ ଆମେ ମ sol ଲିକ ଭାବରେ ହ୍ରାସ ହେଉଥିବା ଦ୍ରବଣୀୟତା ହ୍ରାସ କରୁଛୁ | ଦ୍ରବଣୀୟତା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଧରାଯାଉ ଆମେ agcl ରୁ ଆରମ୍ଭ କରୁ ଯାହାକି ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍ x ରେ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ଏହା ଦୃ solid ଼ ଫର୍ମରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ମୁଁ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା କ୍ଲ ମାଇନସ୍ i ସନ୍ତୁଳନ ଯୋଗ କରେ | ଏହା ଆଡକୁ ବଦଳିବ ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟତା ହ୍ରାସ ହେବ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ମୁଁ ଆଗ୍ନୋ ତିନିଟି ଯୋଗ କରେ ଏହା ଏକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ପାଣିରେ ରଖିବି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ଦିଏ ନାହିଁ ଯଦି ଆପଣଙ୍କର agcl ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ gno3 agno3 ଯୋଗ କରନ୍ତି | ରୂପା ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଦେବ ଏବଂ ଏହା ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ଦେଖାଇବ ଏବଂ agcl ର ଦ୍ରବଣୀୟତା ହ୍ରାସ ହେବ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ପ୍ରଶ୍ନ ଦେଖିବା ag2cro4 ର ksp ହେଉଛି ପାୱାର ମାଇନସ୍ କୁ 10 ରୁ 10 ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ | 298 k ରେ 298 k ରେ 12

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏବଂ ksp ଦ୍ so ାରା ଦିଆଯିବ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ag two cro ଚାରି ଦେଖିବା ଯଦି ଏହା ଭାଙ୍ଗେ ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଦେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ksp ଲେଖିବା ତେବେ କେବଳ ତୁମର ag ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ବର୍ଗ ଦୁ sorry ଖିତ ag ପ୍ଲସ୍ ବର୍ଗ ପ୍ଲସ୍ ବର୍ଗ ଏବଂ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇ ମାଇନସ୍ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇ ମାଇନସ୍ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇ ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ଯଦି ଧରାଯାଉ ଯଦି ଆମର gno3 ସମାଧାନ ନାହିଁ ତେବେ ଆମ ପାଖରେ କେବଳ ଦ୍ରବଣତା ଲେଖିବା | is s ତାପରେ ag plus ion ଏକାଗ୍ରତା ଦୁଇଟି ସ୍କ୍ରୋ ଚାରି ଏକାଗ୍ରତା s ହେବ ତେବେ ଏହା କେବଳ ଦୁଇ ବର୍ଗ ବର୍ଗ s s sq 4 s କ୍ୟୁବରେ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରାୟ 4 ବର୍ଗ 1.1 ରୁ 10 ସହିତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 12 1.1 ମଧ୍ୟରେ ସମାନ ହେବ | 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ବାରକୁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଧରାଯାଉ ଆମ ପାଖରେ ତିନୋଟି ଅଛି ତେବେ କ’ଣ ହେବ ଏଣୁ ଦୁଇ କ୍ରୋ ଚାରି ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ଆଗ୍ନୋ ତିନି ଆମେ ଯୋଡିଛୁ ଆମେ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଯୋଡି ଏକ ମୋଲାର୍ ଆଗ୍ନୋ ତିନୋଟି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦେବ | ତିନୋଟି ନୁହେଁ | ଇ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଯେହେତୁ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଏକାଗ୍ରତା ହେବ ଯଦି ଆମେ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବା ତେବେ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଏଗ୍ନୋ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଇବ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଏଗ୍ନୋ ତିନିକୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବ ଏବଂ ଯଦି ଧରାଯିବ ଦ୍ରବଣତା | ag ଦୁଇ କ୍ରୋ ଚାରିଟିର ଦ୍ରବଣତା y

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଏହା ହେଉଛି y solubility ହେଉଛି ଲିଟର ପିଛା y mole ପ୍ରତି ଲିଟର ପ୍ରତି ଆଗ୍ନୋ ତିନୋଟି ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମେ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି y ପାଇବ ଏବଂ ତୁମର ag plus ଏକାଗ୍ରତା ଶୂନ୍ୟ ବିନ୍ଦୁ ସହିତ ସମାନ ହେବ | ଆଗ୍ନୋରୁ ତିନୋଟି ଶୂନ ପଏଣ୍ଟରୁ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଆଗ୍ନୋ ତିନିରୁ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଏବଂ ତୁମର ଏଗ ଦୁଇ କ୍ରୋ ଚାରି ଲିଟର ପିଛା ଦୁଇ y ମୋଲ୍ ଏବଂ ଏହା y ହେବ କିନ୍ତୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେହେତୁ ଏହା ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ବହୁତ କମ୍ ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | କେବଳ 0.1 ସହିତ ସମାନ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ତୁମର ag ଦୁଇ କ୍ରୋ ଚାରିଟି ksp ଚାରି ag ଦୁଇ ah cro ଚାରି ag plus s ବର୍ଗ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ଏବଂ କେସ୍ pw ରେ ହେବ | ଇ ଜାଣେ କେସ୍ p କୁ ତୁମର ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟକୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 12 କୁ 10 ରେ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ ହେବା ତୁମର 0.1 ବର୍ଗ ଅଟେ କାରଣ ସମସ୍ତ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଲୁଣରୁ ଆସିଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହା ହେଉଛି ଦ୍ରବଣୀୟତା | agno three ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ag two cro ଚାରି ଯଦି solubility y ଥାଏ ତେବେ କ୍ରୋ ଚାରି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା y ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ y ତୁମର ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ବାରକୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଗୋଟିଏ ଦୁ sorry ଖ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଦ୍ୱାରା ବିଭକ୍ତ | ଗୋଟିଏ ବର୍ଗ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରାୟ ଏକ ପଏଣ୍ଟରୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଦଶ ଲିଟର ପ୍ରତି ସମାନ, ଯଦି ତୁମେ ମନେ ରଖିବ ଯେ ag 2 cro4 ର ଦ୍ରବଣତା ଏହି 1.1 ରୁ 10 କୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 12 ଅଟେ

ତେଣୁ sq ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ପାଖାପାଖି ହେବ | ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ବାରକୁ ଏବଂ

ତେଣୁ s ଆପଣଙ୍କ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଚାରିପାଖରେ ରହିବ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟିକୁ ସେହି ପଏଣ୍ଟକୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ କରନ୍ତୁ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏ ପାଞ୍ଚକୁ ଦଶକୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଚାରିକୁ ପଏଣ୍ଟ କରନ୍ତୁ ପାଞ୍ଚଟି ମାଇନସ୍ ଚାରିରେ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ପାଞ୍ଚରେ | ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ | e ଯେ ପାଣିରେ ଏକ g2 cro4 ର ଦ୍ରବଣତା ଆପଣଙ୍କ ତିନୋଟି ଦ୍ରବ୍ୟର ଉପସ୍ଥିତିରେ gno3 ଦ୍ରବଣର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଆପଣଙ୍କ ଦ୍ରବଣୀୟତା ଠାରୁ ଯଥେଷ୍ଟ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ hno ତିନୋଟି ଉପସ୍ଥିତିରେ ଦ୍ରବଣୀୟତା କମିଯାଏ ଏବଂ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ସାଧାରଣ ଲ iron ହ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ | ସାଧାରଣ ଆୟନ ପ୍ରଭାବର

ତେଣୁ ଲୁଣ ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଏବଂ ଏହା ଆମେ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ପାଇଁ କରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ତୁମେ ଏକ gcl କୁ ପାଣିରେ ତରଳାଇବା ଆରମ୍ଭ କର

ତେଣୁ ଏହା ତୁମର ଜଳ ଏବଂ ତୁମେ ଏକ gcl ରଖିବା ଆରମ୍ଭ କର | ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ସମସ୍ତ agcl ସମାଧାନକୁ ଯିବ ଏବଂ ତୁମର ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ପରି କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଭଳି କିଛି ଅଛି

ତେଣୁ ସମସ୍ତ agcl ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ର ଗୁଣନକୁ cl ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟରେ ସମାଧାନ କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତା ତୁମକୁ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଆୟନିକ୍ କେ ଲୁଣ ଦେବ କିମ୍ବା ତୁମେ ଏହା କହିପାରିବ | ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ କିନ୍ତୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏକ gcl ର ସଂଲଗ୍ନକକୁ ଅଧିକ ଯୋଗ କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଅଧିକ gcl ଯୋଗ କରନ୍ତି ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ସମାଧାନ ପ୍ରଥମେ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ହେବ | ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ସନ୍ତୁଳିତ ହୋଇଯାଏ, ସମାଧାନରେ agcl କଠିନ ଶକ୍ତି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ରହିବ

ତେଣୁ ଏହି ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଲ iron ହକୁ ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ସମାଧାନରେ cl ମାଇନସ୍ ଆୟନରେ ଗୁଣନ କରିବା ସ୍ୟାଚୁରିଟେଡ୍ ଦ୍ରବ୍ୟର ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବଣ ଦ୍ରବ୍ୟ ପ୍ରୟୋଗର ପ୍ରୟୋଗ କୁହାଯାଏ | ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ଦ୍ରବଣ ଦ୍ରବ୍ୟର ସଂକଳ୍ପର ଧାରଣା

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟର ଧାରଣା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ କେଉଁ ଅବସ୍ଥାରେ ଅବସାଦର ଅବସ୍ଥା ସୃଷ୍ଟି ହେବ ତାହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ | ଆୟନିକ୍ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଉତ୍ପାଦଠାରୁ କମ୍ ତା’ ହେଲେ ତୁମର ସମାଧାନ ହେଉଛି ସମାଧାନ ସାଚୁରେଟେଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସନ୍ତୁଳିତ ନୁହେଁ ଯେତେବେଳେ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଏକ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ଦ୍ରବ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ତେବେ ତୁମର ସମାଧାନ ସନ୍ତୁଳିତ ହୁଏ ଏବଂ ଲୁଣର ଅଧିକ ଯୋଗର ଅଧିକ ଯୋଗ ହେବ | ବୃଷ୍ଟିପାତର ରାଶି ମ୍ୟୁଟେସନ୍ ଯେତେବେଳେ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଶେଷ ଅଟେ, ଯେତେବେଳେ ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ତୁମର ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ତୁମର ଦ୍ରବଣୀୟତାଠାରୁ ଅଧିକ ଏବଂ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମର ସମାଧାନ ହେଉଛି ସମାଧାନ ସ୍ୟାଚୁରେଟେଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସ୍ୟାଚୁରେଟେଡ୍ ଉପରେ ଆଧାରିତ ଯାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ଆମେ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନକୁ ମଧ ଦେଖିପାରିବା | ଦିଆଯାଇଥିବା କଠିନ ବାରିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ଧୀରେ ଧୀରେ ଏହି ମୋଲାର୍ na2 co3 ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ, ଯେଉଁଥିରେ ବାରିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ବିକନ୍ କୁ ପ୍ରବାହିତ କରିବ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ ନଅକୁ ଗୋଟିଏକୁ ଦଶକୁ ସୂଚିତ କର, ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ନା ଦୁଇ କୋ ଥ୍ରୀ ଆପଣଙ୍କୁ ଭାଙ୍ଗିବାବେଳେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ନା ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ କୋ ତିନି ମାଇନସ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ବାରିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ପାଇଁ ନା ଦୁଇ କୋ ଥ୍ରି ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଯୋଡିଥାଉ, ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ସୋଲ୍ ବାରିୟମ୍ | କାର୍ବୋନେଟ୍ ଯାହା ଅଳ୍ପ ମାତ୍ରାରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏହା ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ବାରିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ବାରିୟମ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲୁ ସହିତ ସନ୍ତୁଳନରେ ରହିବ | s ଏବଂ କାର୍ବୋନେଟ୍ ଆୟନ ବାରିୟମ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ବାରିୟମ୍ 2 ର ଏକାଗ୍ରତା କେଉଁ ପରିମାଣର ଏକାଗ୍ରତା ସୃଷ୍ଟି କରିବ

ତେଣୁ ବାରିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ ବାରିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ବାରିୟମ୍ ସହିତ ସମାନ ହେଲେ ବାରିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ସୃଷ୍ଟି ହେବାକୁ ଲାଗିବ | କାର୍ବୋନେଟ୍ ଆୟନରେ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ

ଆପଣଙ୍କ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଆୟନ na2co3 ରୁ ଆସୁଛି ଏବଂ ଏହାର ଏକାଗ୍ରତା nr2 co3 ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ ହେବ କାରଣ nsu na2co3 ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଛିନ୍ନ ହୋଇଛି ଏବଂ କାର୍ବୋନାଟ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାରରେ 1 ରୁ 10 ଅଟେ |

ତେଣୁ ତୁମର ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାରରୁ 1 ରୁ 10 ହେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ksp ପାଞ୍ଚ ପଏଣ୍ଟରୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ନଅ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ବାରିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ସହିତ ସମାନ ହେବା ଉଚିତ ଯାହା କାର୍ବୋନାଟ୍ ଦ୍ୱାରା ଗୁଣିତ | ଏବଂ

ତେଣୁ ଯେହେତୁ ଆମେ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଆୟନ ଜାଣୁ ଏବଂ ଆମକୁ ବାରିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଗଣିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ବାରିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପାଞ୍ଚରୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟକୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ନଅ ଡିଭି ହେବ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ରୁ 10 କୁ ବାରିୟମ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ ksp କାର୍ବୋନାଟ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଆପଣ କେବଳ 5.1 କୁ 10 ରେ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 9 ରେ ବିଭକ୍ତ କରି ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ରେ ବିଭକ୍ତ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା ପାଖାପାଖି ସମାନ | ପାୱାର ପିଛା 5.1 ରୁ 10 ଏହି ପାୱାର ମାଇନସ୍ 5 ସହିତ ଏହି 5.1 ରୁ 10 ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ଲିଟର ପିଛା ମୋଲାର ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ପରେ ଏହା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ କ ip ଣସି ବୃଷ୍ଟିପାତ ହୁଏ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଏହି ବୃଷ୍ଟିପାତ ପରେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ 25 ଡିଗ୍ରୀରେ ହେବ | ସେଲସିୟସ୍ ମିଗ୍ରା os2 ର ଦ୍ରବଣୀୟ ଉତ୍ପାଦ ହେଉଛି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 11 ରୁ 1.1 ରୁ 10 ଯେଉଁଥିରେ ph mg2 ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ 0.01 ମୋଲାର୍ mg2 ପ୍ଲସ୍ ର ସମାଧାନରୁ mgos2 ଆକାରରେ ବୃଷ୍ଟିପାତ ଆରମ୍ଭ କରିବ

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ମିଗ୍ରା 2 ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣ ଏବଂ ତୁମର mg2 ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ କେଉଁ ph ରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଯୋଡିବା ଆରମ୍ଭ କଲା

ତେଣୁ ph ତୁମେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁଥିବା ph ଅମ୍ଳରୁ କ୍ଷାରକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବ increasing ୁଛି ଏବଂ ତୁମେ କେଉଁ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ପଡିବ | o କେଉଁ ମାଇନସ୍ ଆଇନ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ତୁମେ ବୃଷ୍ଟିପାତ କର କିମ୍ବା ksp ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ଓହ ମାଇନସ୍ ବର୍ଗ h ମାଇନସ୍ ବର୍ଗରେ ସମାନ ଏବଂ କେସ୍ p କୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟକୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଏକାଦଶକୁ ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଓହ ମାଇନସ୍ ପାପ ବର୍ଗରେ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଦୁଇଟି ଘଣ୍ଟା ଗଣନା କରିପାରିବେ | ବର୍ଗରେ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟରୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଏକାଦଶକୁ ଶୂନ ଶୂନ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ଏହା ଦଶଟି ପାୱାର ମାଇନସ୍ ତିନୋଟି

ତେଣୁ ତୁମର ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟକୁ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଓ oh ଏକାଗ୍ରତା କେଉଁ ମାଇନସ୍ ହେବ | ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ରୁ 1 ରୁ 10 ହେବ

ତେଣୁ poh ଆପଣଙ୍କର 4 ହେବ ଏବଂ ph ଜଳ ହେବ 10 ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ph ରେ ଆପଣଙ୍କର mg 2 ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ps10 ରେ ଆପଣଙ୍କର mg 2 p ଆରମ୍ଭ ହେବ | lus ion ମ basic ଳିକ ଉତ୍ତାପକୁ ବ ip ାଇବା ଆରମ୍ଭ କରିବ କାରଣ ସେହି ସମୟରେ mg2 ପ୍ଲସ୍ ଲ iron ହ ksp ksp kw ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ kw ରେ ph କୁ ଯିବା ତେବେ kw ksp ଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ ଏବଂ ବର୍ଷା ଆରମ୍ଭ ହେବ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ମୋଲାର ଦ୍ରବଣର ହିସାବ କରିବା | ଗୋଟିଏ ମୋଲାର nh ଚାରି cl ksp ମିଗ୍ରା mg os2 ରେ ମୋଲାର ସଲ୍ୟୁବିଲିଟି t ମିଗୋର ଦୁଇଟି ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର 1.8 ରୁ 10 କୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 11 କୁ ଯେତେବେଳେ କି ଆମୋନିଆର kb ଦିଆଯାଏ ଯାହା ଆମକୁ ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 5 ରୁ 1.8 ରୁ 10 ଅଟେ | ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ରବଣରେ ମିଗୋସ୍ ଦୁଇର ଦ୍ରବଣରେ ମିଗ୍ରା ଓସ୍ ଦୁଇକୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଦେବ ଯଦି ଆମେ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ତେବେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ପାଇବୁ | ଏହା ଏକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଏବଂ ସେଠାରେ ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ରହିବ ଏବଂ n ହେଉଛି 4 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହା ଓମ୍ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆମୋନିୟା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ଜଳ ଆମୋନିୟା ପ୍ଲସ୍ ୱା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଦେବ | ମିଗୋସ୍ ଦୁଇରୁ ଆସିବ

ତେଣୁ ଆମର ଲୁଣ ହେଉଛି mgos2 ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହା ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ it ାରା ଏହା ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ପାପ ଦୁଇଥର ଓହ ମାଇନସ୍ ଦେବ ଏହି ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି | ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ସହିତ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆମୋନିୟା ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଦେବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଦ୍ରବଣୀୟ ସନ୍ତୁଳନ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ବିପରୀତ ଅଟେ ଆମୋନିୟା ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ତୁମକୁ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆଇରନ୍ ଯାହା ଆମେ ପ୍ରଦାନ କରୁଛୁ ଏହାର ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିର |

ତେଣୁ kb ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଆଠରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ phi

ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆପଣ ମଧ୍ୟ ଜାଣିଛନ୍ତି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର k ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ s ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ରବଣରେ mg os2 ର ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବଣ | ମିଗୋସ୍ ଦୁଇ ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ମାଇନସ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା s ତେବେ ଏହା ଦୁଇଟି ହେବ ଏହି ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ | ସହଯୋଗୀ ତୁମର ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି s ମୋଲାର୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଧରାଯାଉ x ଏବଂ ଦୁଇଟି s ମାଇନସ୍ x ତେବେ ଏହା x ହେବ ଏବଂ ଏହା x ହେବ ଏବଂ ଯେହେତୁ ଉଭୟ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ତୁମେ 2 s 2 s ମାଇନସ୍ x ଲେଖିବ | ଚାଲନ୍ତୁ ପୁନର୍ବାର ଉଭୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା mgos 2 mg 2 plus plus 2 h minus i ion ଲେଖିବା ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ସନ୍ତୁଳନରେ ଦୁଇଟି s ମାଇନସ୍ x ଏବଂ ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ns ତିନି ପ୍ଲସ୍ s ଦୁଇ o ଏହା ତୁମର ସନ୍ତୁଳନରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମାଇନସ୍ x ଯାହା ପ୍ରାୟ ଏକ ମୋଲାର ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଦୁଇଟି s ମାଇନସ୍ x ଯାହା ମୂଳତ oh ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ x

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ କେସ୍ pksp ଦୁଇଟି s ମାଇନସ୍ x ବର୍ଗରେ s ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟରେ ଆମେ ଜାଣୁ kbkb ତୁମର ns4 ସହିତ ସମାନ ହେବ | ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ମୁଁ ବିପରୀତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ କହୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ବିପରୀତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ହେବ ଏହା ହେଉଛି ଉତ୍ପାଦ

ତେଣୁ ଆମୋନିୟା ଦ୍ h ାରା ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ns4 ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି 1 ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ତୁମର 2 ମାଇନସ୍ x 2 s ମାଇନସ୍ x ହେଉଛି x

ତେଣୁ ତୁମର ଦୁଇଟି ଅଜ୍ଞାତ sxsx ଅଛି ଏହା ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି s | ମାଇନସ୍ x ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ସମୀକରଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଆପଣଙ୍କର ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ s ର ମୂଲ୍ୟ ପାଇବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବେ ଏବଂ ଏହି ମୂଲ୍ୟଟି ହେଉଛି ଲୁଣର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣର ଦ୍ରବଣୀୟତା ଯଦି ବୃଷ୍ଟି ହେଉଛି ଓଦା ରସାୟନର ଆଧାର ଅଟେ | ଧରାଯାଉ ଆମେ ଜାଣିବାକୁ ଚାହୁଁଛୁ ଯେ ଆମେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଲୁହା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଲୁହାର ଉପସ୍ଥିତି ବିଷୟରେ ଜାଣିବାକୁ ଚାହୁଁ, ଯାହା ଦେଖିବା ତାହା ହେଉଛି ଯଦି ସେହି ଲୁହାର କ salt ଣସି ଲୁଣ ଅଛି ଯାହା ଲୁହା ଯାହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଅଳ୍ପ ମାତ୍ରାରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଏହାର ସମାଧାନ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଲ iron ହ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ ଅଳ୍ପ ମାତ୍ରାରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ତେବେ ଆମେ ଯାହା କରିବା ତାହା ହେଉଛି ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଲ iron ହର କାଉଣ୍ଟର ଲୁହା କାଉଣ୍ଟର ଆୟନ କାଉଣ୍ଟର ଆୟନକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ ଯୋଗ କରିବୁ ଯାହା ଏହି ଆୟନକୁ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ମାଟିରେ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ମାଟିରେ ପରିଣତ କରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ସେତେବେଳେ ଏହା ହ୍ରାସ ପାଇବ | ଏହା ବାହାରକୁ ଆସିବ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣିପାରିବା ଯେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆୟନ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଧରାଯାଉ ଆମର ସମାଧାନ ଅଛି ଏବଂ ଆମର ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ସମାଧାନ ଅଛି | ଏବଂ ଆମେ g ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଯୋଡିଛୁ ଏବଂ ଆମେ ଏକ ପ୍ରବଳ

ବର୍ଷା ଦେଖିବା ପରେ ଆମେ ଅନୁମାନ କରିପାରିବା ଯେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ଡାଏଡମ୍ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK