ନମସ୍କାର ଛାତ୍ରମାନେ ଗତ ଦୁଇଟି ବକ୍ତୃତା ରେ ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତା ରେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନର ମ ics ଲିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ, ମୁଁ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ସହିତ ଜଡିତ ସମସ୍ୟାଗୁଡିକ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି , ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ସନ୍ତୁଳନ ଉପରେ ପ୍ରଶ୍ନଗୁଡ଼ିକ ଦୁଇଟି ପ୍ରକାରର, ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ph ଆଧାରିତ ପ୍ରଶ୍ନ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର | ଏହି ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବଣ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ସମସ୍ୟା ମୋର ମୁଖ୍ୟ ଧ୍ୟାନ ହେଉଛି ph ଆଧାରିତ ପ୍ରଶ୍ନ ଉପରେ
ତେଣୁ ph ଆଧାରିତ ପ୍ରଶ୍ନଗୁଡିକ ଆମେ ଏକ ସମାଧାନର p ph ଗଣନା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବୁ ଯେଉଁଥିରେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇଥାଏ
ତେଣୁ ମୁଁ ph ph କ'ଣ ତାହା ତୁମ ସହିତ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛି | ତୁମର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନ ପାଇଁ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନ ପାଇଁ ଏହା ph ସହିତ ସମାନ, ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ଆମେ ଏଠାରେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦ୍ strong ୍ ବେସ୍ ପାଇଁ ph କିପରି ଗଣନା କରାଯିବ ସେ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ | ତୁମର ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣାକୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ନାହିଁ, ଆମକୁ ଆୟନିକ ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିବାର ଆବଶ୍ୟକତା ନାହିଁ | ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସହିତ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସହିତ କାରବାର କରୁ, ସେତେବେଳେ ସନ୍ତୁଳନ ଆସେ ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦ୍ୱାରା ବୁ mean ାଏ ଯାହା ଏକ ଲୁଣ କିମ୍ବା ଏକ ଯ ound ଗିକକୁ ପୃଥକ କରେ ଯାହା ଜଳରେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ନାହିଁ ଏବଂ ଅବିଭକ୍ତ ଏବଂ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପ୍ରଜାତି ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ରହିଥାଏ ଯାହା ଜଣାଶୁଣା | ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଗୁଡ଼ିକ ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ vk ମଞ୍ଜି ଲୁଣର ଲୁଣ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଏହି ଶ୍ରେଣୀକୁ ଆସେ ଯଦି v କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଅବିଭକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ଏବଂ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ପ୍ରଜାତି ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ରହିଥାଏ ପୁନର୍ବାର ଦୁର୍ବଳ ଭିତ୍ତିରେ ଆମର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ରହିଥାଏ | ଅବିଭକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଲୁଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର ନା ପ୍ଲସ୍ ଏକ ମାଇନସ୍ ଡିସି ଅଦଳବଦଳ କିନ୍ତୁ ଏକ ମାଇନସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ହା ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଶେଷ ph ର ଗଣନା କରିଥିଲୁ | ସମାଧାନ କିମ୍ବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଆମେ h ପ୍ଲସ୍ 2b କା ଗଣନା କଲୁ | c ର h ରେ k ହେଉଛି ତୁମର ଏସି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ପାଇଁ ତୁମର ଏସିଡ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଆମ ପାଖରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ kbh ରେ ମୂଳ ସହିତ ସମାନ, ଏହା ପୁଣି ତୁମର ମୂଳ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଏକାଗ୍ରତା | v kc vkc ର ଲୁଣର ତୃତୀୟ ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଯେହେତୁ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାରର ଲୁଣ ଅଟେ ଆମେ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବୁ ଏବଂ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା kh ଦ୍ sea ାରା ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ kh ଏହି ଲୁଣର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଲୁଣ ଏବଂ kh ର ଏକାଗ୍ରତା kw ଦ୍ ka ାରା ka ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯିବ କାରଣ ଏହା vkc ର ଲୁଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା vkc ର ଲୁଣ ଅଟେ
ତେଣୁ h ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା kw by ka ସହିତ ସମାନ, କାରଣ kh k ଏବଂ c ସମାଧାନ ସହିତ ସମାନ | ଧରାଯାଉ ମୁଁ ଉଭୟ ପାର୍ଶ୍ log ର ଲୋଗାରିଦମ୍ ନେବି ତୁମେ ଅଧା ଲଗ୍ କ୍ୱିସ୍ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କା ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ସି ସମାଧାନ କର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ସି ସମାଧାନ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ପୋହ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ପୋହ ଅଧା ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kw ସହିତ pkw ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ କା ହେଉଛି ମାଇନସ୍ pka ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ c ସମାଧାନ କରିଥାଉ | ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ c ସୋଲ୍ ଆପଣ ପୁଣି ଦେଖନ୍ତି ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kwpkw ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ k ମାଇନସ୍ pk ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ c ମଧ୍ୟ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ c ଅଛି
ତେଣୁ ପୋହେକୁ pkw ମାଇନସ୍ pka ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ c ଦ୍ half ାରା ଅଧା ଗୁଣ ଦିଆଯିବ | ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ର ଲୁଣ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ମୂଳ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଲୁଣ ପାଇଁ ଶକ୍ତି ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସ୍କେଲର ଲୁଣ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଆମୋନିୟା ସମାଧାନ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ |
ତେଣୁ ହାଲୁକା h ପ୍ଲସ୍ n ସମୁଦ୍ରର ଲୁଣରେ ତୁମର kh ସହିତ ସମାନ, ଯେପରି ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ମୂଳ ଅଟେ
ତେଣୁ କେସ୍ ଦ୍ k ାରା kb ସହିତ c କଠିନ ହେବ
ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ନେବି ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ମାଇନସ୍ ସହିତ ଅଧା ଲଗ୍ kw ଦେବ | ସାଇନ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ତାପରେ ମାଇନସ୍ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ kb ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲୋ | gc ଲୁଣ c ସମାଧାନ କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ଏହା ph ହେଉଛି ଅଧା pkw ମାଇନସ୍ ଅଧା pkb ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ c ସହିତ ସମାନ | ଏକ ସମାଧାନର ph uh ph ଗଣନା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ବର୍ତ୍ତମାନ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଛି ଆସନ୍ତୁ ଏହି ପ୍ରଶ୍ନକୁ 0.5l mo ମୋଲାର ଜଳୀୟ nsn ସମାଧାନର ph କ'ଣ ଏବଂ ଏହି pkb ପାଇଁ cn ମାଇନସ୍ ଦିଆଯାଉଛି ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ 4.70 ଅଟେ | ତୁମର nacn nacn ର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଏହା 0.5l m ମୋଲାର ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ମୋଲାର ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମେ ଦେଖୁଛ ନାକନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ମୂଳର ଲୁଣ ଯାହା ଏକ ନୋହ କିନ୍ତୁ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଯାହା snscn ଅଟେ | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ଆମେ ହିସାବ କରିପାରିବା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ସହିତ kh ସହିତ c ଲୁଣ kh ସହିତ c ଲୁଣରେ ବର୍ତ୍ତମାନ h ମାଇନସ୍ ଆଇରନ୍ kh ସହିତ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣକୁ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଦିଆଯାଏ ଏହାକୁ y ଆମର 0.5l m ମୋଲାର ଆମେ ଜାଣୁ ନାହିଁ kh ର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି pkb ର pkb ସିଆନ୍ ଆୟୋଡିନ୍ ଯାହା 4.70
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ନେଇଥାଉ ଯାହା ଆମେ ଆଶା କରୁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ acn plus oh minus inscn plus yh minus ଏବଂ ଏହା ଦେବ | ଏହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଦିଆଯାଏ kh ମ cy ଲିକ ଭାବରେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ପାଇଁ ସିଆନ୍ ଆୟୋଡିନ୍ kb ସହିତ ସମାନ, ଯେହେତୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଆପଣଙ୍କ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣରେ kh ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଆମେ ପୁହ ଲେଖିପାରିବା | ଚାଲ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ମାଇନସ୍ ଅଧା ମାଇନସ୍ ଅଧା ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଲଗ୍ ଖ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ଖ ମାଇନସ୍ ଅଧା ବଡ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଏବଂ ଏହା ପୁହ୍ ଏବଂ ଏହା ଅଧା phh ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଅଧା ଲଗ୍ ସି ସମାଧାନ ଏବଂ ଯେହେତୁ pkh ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସ୍ଥିର pkb ର ସିଆନାଇଡ୍ ସହିତ ସମାନ, ଯାହା ତୁମର 4.70 ଅଟେ
ତେଣୁ puh ଅଧା 04.70 ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ଦ୍ 0.5 ାରା ଦିଆଯିବ କାରଣ ତୁମର ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା 0.5l m ମୋଲାର ଅଟେ ଯଦି ଆମେ t ସମାଧାନ କରୁ | ଟୋପି ଆମେ ପୋହ୍ ପାଇପାରିବା ଏବଂ ଏଥିରୁ ଆପଣ ph ଗଣନା କରିପାରିବେ
ତେଣୁ ph ଚଉଦ ମାଇନସ୍ ପୋଫ୍ ସହିତ ଚଉଦ ମାଇନସ୍ ପୋହ ସହିତ ସମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଏହି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିରତା 25 ଡିଗ୍ରୀ ସେଲସିୟସରେ 1 ରୁ 10 ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଅଟେ | ଏହାର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣର 4 ph ଆଲଫା 0.01 ମୋଲାର ସଲ୍ୟୁସନ୍ ହେଉଛି ଏକ ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଯାହା କରୁଛୁ ତାହା ହେଉଛି ସମାଧାନ ହେଉଛି ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣର ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ vkcdr | ବଦଳାଯାଇଥିବା ବେନୋଜିକ୍ ଏସିଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଦିଆଯାଏ
ତେଣୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ରେ କାକୁ 1 ରୁ 10 ଦିଆଯାଏ ଏସିଡ୍ର ଏକାଗ୍ରତା c ଏସିଡ୍ 0.01 ମୋଲାର ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଆମକୁ ଯାହା ଖୋଜିବାକୁ ପଡିବ ତାହା ହେଉଛି ସମାଧାନର ph ର ସମାଧାନ ph | ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଏକ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ ଏହା ଦ୍ strong ଆଧାର ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ ଲେଖିବୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ତୁମର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତାର ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ kh ସହିତ ସମାନ | ଲୁଣର ଆୟନକୁ ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଦିଆଯାଇଛି 0.01 ଏବଂ kh ପୁନର୍ବାର ଆମର kkw ଦ୍ k ା ା kkw ଦ୍ we ାରା ଆମେ 1 ରୁ 10 କୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 14 କୁ ଜାଣୁ ଏ ଂ ଏହା ପାୱାର ମ ଇନସ୍ 4 ର 10 କୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 2 କୁ ଦ ଆଯାଏ | 0.01 ହେଉଛି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 କୁ 10
ତେଣୁ ଆପଣ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 10 ରୁ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 କୁ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 12 କୁ ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହା 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 12 ର 10 ତଳେ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 6 କୁ 10 ରୁ 10 ଅଟେ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ 6 ଏବଂ
ତେଣୁ କେଉଁ ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 6 ରୁ 10 ଏବଂ ତାପରେ ତୁମର ପୋହ ପୋହ ସହିତ ସମାନ 6 ସହିତ ph ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ ph ଆଠଟି ସମାନ ହେବ
ତେଣୁ ଲୁଣ କି ନାହିଁ ତାହା ସ୍ଥିର କରିବା ଅତି ସହଜ ଅଟେ | ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଲୁଣ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ମଧ୍ୟରେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହୋଇପାରେ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛୁ ଏବଂ ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ମଧ୍ୟରେ ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏହି ph ଏସିଡ୍ hq ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର 0.1 ମୋଲାର୍ ଦ୍ରବଣର ତିନୋଟି ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି | f ଆୟନାଇଜେସନ୍ ସ୍ଥିର କା ର ଏସିଡ୍ h ok
ତେଣୁ ph ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ କହିବାକୁ ପଡିବ k ର ମୂଲ୍ୟ କ'ଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ v କେସ୍ ସହିତ ସମାନ, ଏହା ହେଉଛି ତୁମର କା ଏସି ଏବଂ କା ରେ | ତୁମକୁ କା ଏବଂ c ଗୁଡ଼ିକୁ ଗଣିବାକୁ ପଡିବ କି ଏହା ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଅଟେ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ph ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ତାହା ତୁମର 3
ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 3 ରୁ 10 ରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 3 କୁ ହେବ | ଯେହେତୁ vh ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା
ତେଣୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 3 ରୁ 1 ରୁ 10 ରୁଟ୍ ରୁଟ୍ ରୁ ସମାନ
ତେଣୁ କା ରେ 0.1 ରୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 6 କିମ୍ବା k ସହିତ ସମାନ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ 6 ରୁ 1 ରୁ 10 ସହିତ ସମାନ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା 0.1 ରୁ ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ଏହା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 5 ରୁ 1 ରୁ 10 ସହିତ ସମାନ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଯାହା କରିବୁ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବା ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ଦୁର୍ବଳ କୋଷକୁ ଟାଇଟ୍ କରିବା | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର
ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ | evk ମଞ୍ଜି ଧରାଯାଏ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ph ସହିତ କିପରି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ନୋହ ସହିତ ଟାଇଟାଇଟ୍ କରେ କିନ୍ତୁ ସେଠାକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସମାଧାନର ସମାଧାନ କରିବି ଯାହା ବଫର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ବଫର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ସମାଧାନ ଯାହା ph ର ସମାଧାନ ph ର ରକ୍ଷଣାବେକ୍ଷଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏକ ସମାଧାନର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅମ୍ଳ କିମ୍ବା ବେସର ଛୋଟ ଯୋଗର ଏକ ଛୋଟ ଯୋଗ କଠିନର ph କୁ ପ୍ରଭାବିତ କରେ ନାହିଁ ସେଠାରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ବଫର୍ ହେଉଛି ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ vk ର ଲୁଣ ଉପସ୍ଥିତିରେ ତୁମର bkc | ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର
ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହାର ଲୁଣ ସହିତ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ସହିତ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ସହିତ ସମାଧାନ ହୁଏ ଯାହା ch3coon ହୋଇପାରେ
ତେଣୁ ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସମାନ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ର ଲୁଣ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ସହିତ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଏହି ସମାଧାନ
ତେଣୁ ତୁମର ଲୁଣ ଅଛି ତୁମର ଲୁଣ ଅଛି ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେହେତୁ ଏହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ହୋଇଥିବାରୁ ଏହା cs ତିନୋଟିକୁ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ନା ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହାର ଏକାଗ୍ରତା | c ଲୁଣ ସହିତ ସମାନ ହେବ କାରଣ ସମସ୍ତ ଲୁଣ ତୁମର ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଫର୍ମକୁ ଯାଇଛି
ତେଣୁ ch3co ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା c ସହିତ ସମାନ ହେବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ତୁମର ଆହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଭାବରେ ବିଚାର କର, ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h | ପ୍ଲସ୍ i ଯଦି ଆପଣ ଶୂନ ଶୂନରେ cs ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ csh ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଲେଖିପାରିବେ ଯେଉଁଠାରେ ଆଲଫା ଡିଗ୍ରୀ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ହେତୁ ଆପଣ c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ପାଇବେ ଯେହେତୁ ଆମର ch3coo ମାଇନସ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଲୁଣର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏକାଗ୍ରତା | cs3co ମାଇନସ୍ c ଆଲଫା ଠାରୁ ବହୁତ ବଡ
ତେଣୁ ch ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ହେଉଛି ତୁମର c ଆଲଫା ପ୍ଲସ୍ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ କିନ୍ତୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସମୁଦ୍ରର ଲୁଣ c ଆଲଫା ତୁଳନାରେ ବହୁତ ଅଧିକ କାରଣ ଏଠାରେ ch ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ରୁ ଉତ୍ପନ୍ନ | cs3co ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ତୁଳନାରେ ଏହାର ପରିମାଣ ସର୍ବଦା ଯଥେଷ୍ଟ ଅବହେଳିତ ହେବ ଯାହା ଲୁଣରୁ ଆସେ ଏଠାରେ ଏକ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଅଛି ଏଠାରେ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ସରଳ | c ସହିତ ସମାନ | c ac ଯେହେତୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଠାରୁ ବହୁତ ଛୋଟ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଲେଖିବା ବର୍ତ୍ତମାନ cac ସହିତ ସମାନ | ପ୍ଲସ୍ stks ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଯଦି ch ତିନୋଟି କୋହ ଏବଂ ଏହା ଆମେ ଆଗରୁ ଜାଣୁ ଏହା c ଲୁଣ ସହିତ h ପ୍ଲସ୍ y ରେ ଏହି ଜିନିଷ cac ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏସିଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର କା c ଲୁଣ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ cccac ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଚାହେଁ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ଏହା c ସହିତ c ଏସିଡ୍ ସହିତ ସମାନ, c ସମାଧାନ c ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ph ଯଦି ତୁମର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ତୁମର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କା ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଲଗ୍ ଲୁଣ ସହିତ ସମାନ | ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି p   h pkapka ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ସହିତ s ଦ୍ solved ାରା ସମାଧାନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ବଫର୍ ପାଇଁ ଏକ ପ୍ରସିଦ୍ଧ ହେଣ୍ଡରସନ ଆଣ୍ଡର୍ସନ୍ ହାସେଲବାକ୍ ସମୀକରଣ ସମୀକରଣ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ pk ବ୍ୟବହାର କରି ph ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ s ର ଏକାଗ୍ରତା ଜାଣିଥିବେ ତେବେ ପରବର୍ତ୍ତୀ i ରେ | ତୁମର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ର ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କୁ ଫେରିଯିବା | ph ରେ ପରିବର୍ତ୍ତନର ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଅନ୍ତୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ଦେଖୁଛୁ ph ର ପରିବର୍ତ୍ତନ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ 50 ମିଲି ମିଟର 50 ମିଲି କିମ୍ବା 0.1 ମୋଲାର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବା ଏବଂ ତା'ପରେ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏସିଟିକ୍ ପାଇଁ 50 ମିଲି ମିଟର 0.1 ମୋଲାର୍ ସହିତ ଟାଇଟର୍ କରନ୍ତୁ | ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ତୁମର ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ପାଖାପାଖି ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଆଠରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ପା ten ୍ଚ ଲିଟର ପ୍ରତି ପାୱାର ମାଇନସ୍ ପା five ୍ଚ ମୋଲ୍
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ଏହି ସମାଧାନ ସହିତ ml ୦ ମି.ଲି. 0.1 ମୋଲାର୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ nh ର ଯୋଗ ପୂର୍ବରୁ ଯୋଗ ହେବା ପୂର୍ବରୁ ଆମ ପାଖରେ 50 ମିଲି ମିଟର 0.1 ମୋଲାର୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବଣ ଥାଏ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ pka ଆପଣଙ୍କ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ସହିତ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଆଠରୁ ଦଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ | ପାଞ୍ଚଟି ଯାହା ପ୍ରାୟ 4.73 ସହିତ ସମାନ, ପ୍ରାୟ 4.73 ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହାର ph କୁ କିପରି ହିସାବ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଏହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା vkc ଅଟେ
ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ କା ଦ୍ୱାରା ଏହି c ac ର ଏକାଗ୍ରତାରେ ଦିଆଯିବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି | ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ କା ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏସିଡ୍ ଏସିଡ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ହେଉଛି ଅଧା pka ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ସହିତ ଆପଣଙ୍କର 0.1
ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ pka ମୂଲ୍ୟ କ'ଣ ଆମେ ଜାଣୁ | ଲଗ୍ 0.1
ତେଣୁ ଆମେ ସମାଧାନର ph ର ସଲ୍ୟୁସନ୍ ph ର ହିସାବ କରିପାରିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପଦକ୍ଷେପ ହେଉଛି ଆମେ ଯାହା କରୁଛୁ ତାହା ଆମେ ଯୋଡିବା ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ ଆମେ ଧରାଯାଉ ଆମେ ଧରାଯାଉ ଆମେ ଆପଣଙ୍କ 0.1 ମୋଲାର୍ ନୋହର 10 ମିଲି ମିଟର 10 ମିଲି ମିଶାଇଛୁ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ତୁମର a   ସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ନୋ ଏବଂ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ତୁମର c ch3coo na plus s ଦୁଇଟି ଆମର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ମିଲିମୋଲ୍ ଅଛି ଯଦି ଆମେ ରିଆକ୍ଟାଣ୍ଟ ଏବଂ ଉତ୍ପାଦର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ମିଲିମୋଲ୍ କୁ ଦେଖିବା ତେବେ ଆମେ ତୁମର 0 ପଏଣ୍ଟରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଏହା 50 ମି.ଲି. ମିଲିମୋଲ୍

ଆମେ 5 ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଆମେ 10 ରେ 0.1 କୁ ଯୋଡିଥିଲୁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର 1 ମିଲିମୋଲ୍ ନୋହ ଅଟେ
ତେଣୁ କ'ଣ ହେବ ଆପଣ ପାଞ୍ଚ ମାଇନସ୍ ପାଇବେ ଯାହା ଚାରି ମିଲି ମୋଲ୍ ଏବଂ ଏହା ଶୂନ ଏବଂ କେତେ ଲୁଣ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ମିଲିମୋଲ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ସମସ୍ତ ନୋହ ଏକ ମିଲିମୋଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ତା'ପରେ ଏହାର ସମାଧାନରେ ତୁମର ଚାରି ମିଲିମୋଲାର୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ତୁମର ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ର ଗୋଟିଏ ମିଲିମୋଲ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏହାକୁ ଦେଖ, ଆମେ 50 ମିଲି 0.1 ରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ | ମୋଲାର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏହାର ଅର୍ଥ କ'ଣ ଆମର ପାଞ୍ଚ ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କଠିନ ଅଛି ଆମେ ଦଶ ମିଲି ମିଟର ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ନୋହ ଯୋଡିଛୁ ଏବଂ ଦଶଟି ଶୂନ ପଏଣ୍ଟରେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏକ ମିଲିମୋଲ ନୋହ ସେମାନେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | noh ଶୂନକୁ ଯିବ
ତେଣୁ ତୁମେ ତୁମର ଏକ ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଏକ ମିଲିମୋଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ମିଲିମୋଲ୍ ଆନାଏସ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ଏବଂ ଗୋଟିଏଟି ହେଉଛି ଚାରି ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର ସମାଧାନରେ ଅଛି | ଚାରି ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ମିଲିମୋଲାର୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଆଣ୍ଡର୍ସନ୍ ହାସେଲବାକ୍ ସମୀକରଣ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ଯାହା ph ଦ୍ୱାରା pka ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ
ତେଣୁ ph pk ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ସାତ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ଅଟେ | ପ୍ରୟୋଗର ଏକାଗ୍ରତା ମିଲି ମିଲ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ମିଲ୍ ମିଲିମୋଲରେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ରେ ବିଭକ୍ତ ଆମେ ଜାଣୁ ଲୁଣର ମିଲିମୋଲ୍ ହେଉଛି ଏକ ମିଲିମୋଲ୍
ତେଣୁ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେଉଛି ପଚାଶ ପ୍ଲସ୍ ଦଶ ପଚାଶ ପ୍ଲସ୍ ଦଶ ସୋଡିୟମ୍ ଏସିଟେଟ୍ ର ଦଶ 50 ଏହା କେବଳ 1 ରୁ 60 ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି 1 ରୁ 60 ଏବଂ ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ ର ପରିମାଣ ହେଉଛି ଚାରି ମିଲିମୋଲ୍ | mply ଆମେ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ସାତ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଚାରି ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଚାରିଟି ଲେଖିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ କେସ୍ ନିଅ ଯେତେବେଳେ ଆମେ 50 ମିଲି ମିଟର 0.1 ମୋଲାର୍ ଏସିଟି କେସ୍ ରେ ଯୋଡିଥିଲୁ ଆମେ 25 ମିଲି ମିଟର 0.1 ମୋଲାର ନୋହ ଯୋଡିଥିଲୁ ଆମେ ଯାଇ ସମାନ ଗଣନା କରିବୁ
ତେଣୁ ତୁମର ଅଛି | ch 3 ch plus naoh ନିରପେକ୍ଷତା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ଏବଂ ତୁମେ ch ତିନୋଟି କୋନା ପ୍ଲସ୍ s ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ s ପାଇବ ତୁମେ ସମାଧାନରେ ପାଞ୍ଚ ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସମାଧାନରେ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ମିଲି ମୋଲ୍ ନୋହର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅନୁମାନ କର ଯେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁମର ସମସ୍ତ ନୋହ | ଲୁଣକୁ ଯିବ ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏହା ହେଉଛି ସୀମିତ ରିଜେଣ୍ଟ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ମିଲିମୋଲ୍ ନୋହ ଅଛି, ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ 2.5 ମିଲିମିଟର ଅମ୍ଳୀୟ କେସି ସହିତ କାର୍ଯ୍ୟ କରିବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ 2.5 ମିଲିମୋଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଦେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ 5 ମାଇନସ୍ 2.5 2.5 ସହିତ ସମାନ | ମିଲିମୋଲ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ph ହେଣ୍ଡର୍ସନ୍ ହାସେଲବାକ୍ ସମୀକରଣ pka ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଗଣନା କରାଯାଇପାରେ ଏବଂ ଏସିଟିକ ପାଇଁ pk ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ସାତ ତିନୋଟି
ତେଣୁ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ଦ୍ two ାରା ଲଗ | int ପାଞ୍ଚ ହଁ ତୁମେ କେବଳ ସତୁରି ପାଞ୍ଚକୁ ବିଭକ୍ତ କରିପାରିବ ତୁମେ ଏକାଗ୍ରତା ଚାହୁଁଛ କିନ୍ତୁ ମୁଁ ଯେପରି ତୁମକୁ କହିଥିଲି ଯେ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଏଠାରେ କ matter ଣସି ଫରକ ପଡେ ନାହିଁ କାରଣ ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ ଡେମେନିନେଟରରେ ଉଭୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ସେମାନେ ଠିକ୍ ବାତିଲ୍ କରିବେ
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ସାତ ତିନି ପ୍ଲସ୍ | ଗୋଟିଏ ଲଗ୍ କର ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଲଗ୍ ଶୂନ୍ୟ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଚାରି ପଏଣ୍ଟ ସାତ ତିନୋଟି
ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ph ପାଇଁ ph ଗଣନା କରିବା ଠିକ୍
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ତୁମକୁ ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ସମାଧାନରେ କ'ଣ ଅଛି କେବଳ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ବାକି ଅଛି କି ନାହିଁ | ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ସହିତ ତୁମେ କେବଳ ସମାଧାନ କରିଛ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଜିନିଷ ଯାହା ପ୍ରଥମେ ତୁମକୁ ବୁ to ିବାକୁ ପଡିବ ତାପରେ ତୁମେ ତୁମର ph ଗଣନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ମାମଲା ନିଅ ଯେତେବେଳେ 50 ମିଲି ତୁମକୁ 0.1 ମୋଲାର ଆକ୍ଟ kc ତୁମେ 0.1 ମିଲିର 0.1 ମିଲିର ନୋହ ମିଶାଇଦିଅ
ତେଣୁ ସମାନ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଯୋଡାଯାଏ ଯାହା ଘଟିବ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏଠାରେ ଆମର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ କ h ଣସି ଯୋଗ କରିନାହଁ ଏହା ତୁମକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଏବଂ ତୁମର ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ପ୍ଲସ୍ ଯୋ ଦେବ | ur water
ତେଣୁ ଏହା ସରଳ ଏସିଡ୍ ଆଧାରିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ବେସ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ଲୁଣ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଦେଇଥାଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାଞ୍ଚ ମିଲିମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାଞ୍ଚ ମିଲି ମୋଲ୍ ନୋ ଏବଂ ଶୂନ ଶୂନରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲେ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସବୁ ସକ୍ରିୟ ହୁଏ ଏବଂ କ h ଣସି ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣକୁ ଯିବ ନାହିଁ | ତେବେ ବାକି ରହିଲା ଏହି ଶୂନ୍ୟ ମୋଲର ଶୂନ୍ୟ ମୋଲ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ର ପାଞ୍ଚ ମିଲି ମୋଲ୍
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ସମାଧାନରେ ଆମର ପାଞ୍ଚ ମିଲି ମୋଲ୍ ଘ ତିନି କୋନ୍ ଅଛି ଏବଂ ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଶହେ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଆମ ପାଖରେ ଅଛି | ଶହେ ମିଲି ମିଟର ଦ୍ରବଣରେ ପାଞ୍ଚ ମିଲି ସୋଡିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ରେ ପାଞ୍ଚ ମିଲି ସୋଡିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ରେ ପାଞ୍ଚ ମିଲି ସୋଡିୟମ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ଶହେ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ପାଞ୍ଚ ମଲାର ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି ବର୍ତ୍ତମାନ କଣ ହେବ? ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହା ଦେଖୁଛନ୍ତି ଏହା କେବଳ vkc ର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର
ତେଣୁ ଏହା କ୍ଷାରୀୟ ସମାଧାନ ହେବ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆଇରନ୍ ମୂଳ ତଳେ c ସମାଧାନରେ kh ସହିତ ସମାନ ଏବଂ kh ଦ୍ kak ାରା kw ଦ୍ k ାରା c ସମାଧାନରେ ଅଛି
ତେଣୁ ପୋହ ଅଧା pkw ମାଇନସ୍ ଅଧା pka ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର 7 ମାଇନସ୍ ଅଧା pk ଅଧାକୁ 4.73 ରେ ଏକ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା 0.05 କେବଳ ରଖାଯାଇଛି | ଏହା ଏଠାରେ ତୁମେ ପୋହ ପାଇବ ଏବଂ ପୋହରୁ ତୁମେ ph ph କୁ ଚଉଦ ମାଇନସ୍ p ଚାରି ସହିତ ଗଣନା କରିପାରିବ
ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ତୁମେ ତୁମର ହିସାବ କରିପାରିବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ନିରପେକ୍ଷତା ଘଟିଛି ତୁମେ 50 ମିଲି ମିଟର ସୋଡିୟମରେ 50 ମିଲି ଶବ୍ଦ ଯୋଡିଛ
ତେଣୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ | ଏବଂ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତ ଏସିଡ୍ ଆପଣଙ୍କ ମାଟିକୁ ଯାଇଛି ସମସ୍ତ ଏସିଡ୍ ଲୁଣକୁ ଯାଇଛି କ bas ଣସି ବେସନ ବର୍ତ୍ତମାନ କ acid ଣସି ଅମ୍ଳତା ଛାଡି ନାହିଁ ଯଦି ଆମେ ଆହୁରି ଅଧିକ ନୋହ ମିଶାଇଦେବା ଧରାଯାଉ 10 ମିଲି ମିଲ୍ ନୋହ ଯୋଡା ଯାଇଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏକ ସମାଧାନ ସହିତ କାରବାର କରୁଛୁ ଯାହା 50 ମିଲି ମିଟର 0.1 ମୋଲାର ଅଟେ | ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ml ୦ ମିଲି ମିଟର ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ନୋହ
ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ପୁନର୍ବାର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଲେଖିବା cs ତିନୋଟି କୋହ ପ୍ଲସ୍ ନୋହ ଆପଣଙ୍କୁ ତିନୋଟି କୋନା ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଦେଇ ଆମେ ପାଞ୍ଚ ମିଲିମୋଲ୍ ଦ୍ୱାରା ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଏହା ଛଅ ମିଲିମୋଲ୍ ଶୂନ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ | onger limiting agent acetic acid ପୁନର୍ବାର ବାୟୁକୁ ସୀମିତ କରିଦିଏ ଏବଂ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଲୁଣକୁ ଯିବ ଯାହା ବାକି ରହିଲା ଏକ ମିଲି ମୋଲ୍ ନୋହ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ପାଞ୍ଚ ମିଲିଅଲ୍ ସୋଲ୍ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ପ୍ଲସ୍ ୱାଟର୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଅଛି ଯାହା ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମାଧାନରେ ଦେଖୁଛନ୍ତି | ବେସ୍ ମଜବୁତ ବେସ୍ ଆମର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ନୋ ଏବଂ ନାହ ଅଛି ଏବଂ ଆମର ଲୁଣ ଅଛି ଯାହାକି ch3coon
ତେଣୁ ଆମର ନୋହ ପ୍ଲସ୍ ଲୁଣ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର କିନ୍ତୁ ଯେହେତୁ କ h ଣସି h ନାହିଁ ଏବଂ

ଏହା ଆପଣଙ୍କ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରେ | ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ନୁହେଁ ଏବଂ

ତେଣୁ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏହି ଆଧାରରୁ ଆସିବ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କର ଗୋଟିଏ ମିଲିମୋଲ୍ ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଗୋଟିଏ ମିଲିମୋଲ୍ ବାକି ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର ଭଲ୍ୟୁମ୍ ହେଉଛି 50 ମିଲି ମିଟର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆପଣଙ୍କ 60 ମିଲି ବେସ୍ ଶବ୍ଦର 60 ମିଲି | 110 ଏବଂ ଥରେ ଆମେ ଜାଣିବା ଯେ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା କ’ଣ ଆମେ କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ମାଇନସ୍ ଆୟନକୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ଏହା କେବଳ ପୋହ ଏବଂ ph କୁ ph 14 ମାଇନସ୍ ପୋଜ୍ ରୁ ଗଣନା କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ w ଯେତେବେଳେ ଆମେ ph କୁ ଗଣନା କରିବା ଏହିପରି | e titrate ah vkc ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ସହିତ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଗଣନା କରାଯାଇପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଟାଇଟାଇଟ୍ କରିବାବେଳେ ଆମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ସହିତ ଟାଇଟାଇଟ୍ କରିବା ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଆଉ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଦେଖିବା ଯାହା ଦିଆଯାଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଏକ ମୋଲାର୍ ନୋହ | ଶୂନ ବିନ୍ଦୁ ସହିତ ଏକ ମୋଲାର୍ ହା ସହିତ ଟାଇଟାଇଟ୍ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ହା ଅର୍ଥାତ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ k କୁ ମଧ h ପାଇଁ ପାଞ୍ଚ ପଏଣ୍ଟ ଛଅରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଛଅ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦିଆଯାଏ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ତୁମର h ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଡିଗ୍ରୀ ତୁଳନାରେ କମ୍ ଅଟେ | ଗୋଟିଏ ତୁଳନାରେ ଗୋଟିଏ ବହୁତ କମ୍ ତାପରେ ଆମକୁ ଶେଷ ପଏଣ୍ଟରେ ଫଳାଫଳ ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଯେଉଁଥିରେ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ସହିତ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ହା ସହିତ ଟାଇଟର୍ ହୋଇଛି, h ପାଇଁ ଶେଷ ପଏଣ୍ଟ k ପାଞ୍ଚ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ | ଛଅରୁ ଦଶକୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଛଅ ଏବଂ ଡିଗ୍ରୀ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଗୋଟିଏ ଓକ ତୁଳନାରେ କମ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ନୋହ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ହା ଶେଷ ପଏଣ୍ଟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦେଖିବେ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର କ h ଣସି h ପ୍ଲସ୍ ହା ଆପଣଙ୍କୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଦେଇଥାଏ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ | ଶୂନ୍ୟ ଯୋଗ କରୁଛନ୍ତି | ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାରକୁ ପଏଣ୍ଟ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ଶେଷ ପଏଣ୍ଟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଦେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ ଯେ ଯଦି ମୁଁ ଏହାର xml ରୁ ଆରମ୍ଭ କରେ ତେବେ ମୋତେ xml ର xml ଯୋଡିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ନିଅନ୍ତି | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନାହ ପ୍ଲସ୍ ହା ଆପଣଙ୍କୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଦେଉଛି ଆମେ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ xml ସହିତ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ନୋହରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଛୁ ଏବଂ ତା’ପରେ ଆମେ xml ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ୍ ସହିତ ଟାଇଟାନ କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ x ml 0.1 0.1 mol h ର ଯୋଗ କରିବୁ ସେତେବେଳେ ଆମେ ଶେଷ ପଏଣ୍ଟ ପାଇବୁ | 0 0 ଛାଡିଦେବ ଏବଂ କେତେ ମିଲିମୋଲ୍ ପାଇବ ଆମେ ମିଲି ମଲ୍ କୁ ଦୁଇରୁ x ରେ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟରେ ଗୋଟିଏ ମିଲି ମୋଲ୍ x କୁ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟରେ ଗୋଟିଏ ମିଲି ମିଲିମୋଲ୍ x କୁ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟରେ ପାଇବୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟକୁ x ମିଲିମୋଲରେ ପାଇବୁ | ନୋହ ପଏଣ୍ଟ x x ମିଲି ମୋଲ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତୁମକୁ ଏକ x ମିଲିମୋଲ ପଏଣ୍ଟ ଦେବା ପାଇଁ ସମାଧାନରେ ଆମ ପାଖରେ କେବଳ ଲୁଣ ଅଛି ଏବଂ ସମାଧାନରେ ଆମର କେବଳ ଲୁଣ ଅଛି ଯାହା ମୂଳତ your ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ଅଟେ | ଏହା ହେଉଛି ମିଲି ମୋଲ୍ | nnaa ର କିନ୍ତୁ ଏକାଗ୍ରତା କଣ ହେବ ଏହା ତୁମର ଏହା ହେବ ଯାହା ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ହେବ ସମୁଦାୟ ଭଲ୍ୟୁମ୍ ହେଉଛି x ପ୍ଲସ୍ x ଦୁଇ x

ତେଣୁ ଶୂନ୍ୟ ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇଟି ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେଉଛି ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ପାଞ୍ଚ ମୋଲାର ସୋଡିୟମ୍ | ଏହା ଦ୍ we ାରା ଆମର ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ଅଛି କାରଣ ଏହା ଏକ ଦୃ strong ମୂଳର ଲୁଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଏହାକୁ ମାଇନସ୍ ଆୟନକୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ଏହି ସମୀକରଣ kh କୁ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣରେ ଏବଂ kh ଦ୍ୱା ଦ୍ ka ାରା ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଲୁଣ ଏବଂ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣର ଲୁଣ | ଏହାକୁ ଦ୍ୱି ଦ୍ୱାରା ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ପାଞ୍ଚରେ ଦିଆଯାଏ

ତେଣୁ poh pkw ଅଧା pkw ମାଇନସ୍ ଅଧା pkbpka ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ 0.05 ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଯଦି ମୁଁ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଓସ୍ ମାଇନସ୍ ସାଇନ୍ ନେବି ତେବେ ଏହା ସମାନ ହେବ | ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ kw ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଅଧା ଲଗ୍ ଏକ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ c ସମାଧାନ ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kw pkw ସହିତ ସମାନ,

ତେଣୁ ଆମର ଅଧା pkw ମାଇନସ୍ ଅଧା pka ଏବଂ ମାଇନସ୍ r log c ସମାଧାନ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ସମୀକରଣ ବ୍ୟବହାର କରି | y   ou poh ଗଣନା କରିପାରିବ ଏବଂ ସେଥିରୁ ଆମେ ସମାଧାନର ph ର pph ଗଣନା କରିପାରିବା ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ନିଅ ଯେତେବେଳେ ସମାଧାନର ph ଗଣନା କର ଯେତେବେଳେ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପଚାଶ ମିଲି ଏବଂ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ନୋହ ପଚାଶ 50 ମିଲି ମିଶ୍ରିତ k ହେଉଛି | 10 ମାଇନସ୍ 5 ପୁଣି ଆପଣ 50 ମିଲି ଏବଂ 50 ମିଲି ସମାନ ମୋଲାର ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ

ତେଣୁ ଆପଣ vkc dan vkc ର ଏକ ଲୁଣ ସହିତ ଏକ ଦୃ strong ଆଧାରକୁ ଶେଷ କରନ୍ତି ଏବଂ ଆପଣ kh କୁ c ଲୁଣରେ ଖ ବ୍ୟବହାର କରି ତୁମର ସ୍ୱର ମାଇନସ୍ ଲୁହାକୁ ଗଣନା କରିପାରିବେ | kh ଦ୍ k ାରା kw ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଥରେ ଆପଣ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କଲେ ଆପଣ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କରିପାରିବେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ସମାଧାନର ph ର ph ପାଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଆଜି ଆମେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ସମାଧାନ ଯେତେବେଳେ ph କୁ ଗଣନା କରାଯାଏ | ମିଶ୍ରିତ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ବେସ୍ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ହିସାବ କଲୁ ତାହା ହେଉଛି ph ର ସମାଧାନର ph ଯାହା ଏକ ଟାଇଟ୍ରେସନ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ର ଏକ ଦୃ strong ଆଧାର ସହିତ

ଧନ୍ୟବାଦ |