ନମସ୍କାର ଛାତ୍ରମାନେ ଗତ କିଛି ବକ୍ତବ୍ୟରେ ମୁଁ ରାସାୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲି ଏବଂ ଆଜି ମୁଁ ତୁମର ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ନାମଟି ସୂଚିତ କରେ ଯେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ମୂଳତ your ଆୟନ ମଧ୍ୟରେ ତୁମର ସନ୍ତୁଳନ ସମାନତା ଆୟନ ମଧ୍ୟରେ ସନ୍ତୁଳନ ଏବଂ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା | କେବଳ ସେତେବେଳେ ହାସଲ ହୋଇପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଥମ କଥା ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ଆୟନ ଠିକ୍ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆୟନ ସହିତ ଜଡିତ ହୁଏ

ତେଣୁ ଆୟନ ସହିତ ଜଡିତ ଲ iron ହ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେତେବେଳେ ଆୟନଗୁଡିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ହୁଏ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ଆୟନ ଗଠନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ପ୍ରଥମ ଆୟନ ଗଠନ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଏହା ଦ୍ they ାରା ସେମାନେ ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଜଡିତ ହୋଇପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ sol ାରା ଆଇନ୍ ଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଲୁହା ଆୟନ ଗଠନ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସମାଧାନରେ ରଖାଯାଏ | ସମାଧାନର ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆମେ ନାକଲ୍ ନାକଲ୍ କୁ ପାଣିରେ ରଖିବା | s ତୁମର ୱାଟର ନାକଲ୍ ଭାଙ୍ଗିଯିବ ଏବଂ ଆୟନ ଗଠନ ହେବ

ତେଣୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ଜିନିଷ ହେଉଛି ଆୟନଗୁଡ଼ିକ ଯେତେବେଳେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସମାଧାନରେ ରଖାଯାଏ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯାହା କ comp ଣସି ଯ ound ଗିକ ଯ ound ଗିକରେ ରଖାଯାଏ | ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପରିଚାଳନା କରେ ଯେତେବେଳେ ଏକ ସର୍କିଟ୍ ଗଠନ ହୁଏ ଏକ ବନ୍ଦ ସର୍କିଟ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ସେମାନେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ନାମ ପ୍ରାପ୍ତ କରନ୍ତି କାରଣ ସେମାନେ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପରିଚାଳନା କରନ୍ତି ଏବଂ ସେମାନେ ବିଦ୍ୟୁତ୍ ପରିଚାଳନା କରନ୍ତି କାରଣ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ରଖ | ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ସେମାନେ ଆୟନରେ ବିଭକ୍ତ ହୁଅନ୍ତି ସେମାନେ ଆୟନରେ ବିଭକ୍ତ ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ପାଣି ନେଇ କ any ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଣି ରଖିବି ଏବଂ ଯେକ any ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯୋଗ କରେ ତେବେ ଏହା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଲୁହାକୁ ଲୁହାରେ ବିଭକ୍ତ ହେବ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଟର୍ସ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ଆନାଡ ଏବଂ ତା’ପରେ | ଆମେ ସର୍କିଟ୍‌କୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବା ତାପରେ ତୁମର ହାଲୁକା ଅଛି ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ତୁମର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ଆଲୋଚନା କରିବା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯାହା ଦ୍ a ାରା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯାହା ଜଳରେ ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ | ଉଦାହରଣ ସ୍ if ରୂପ, ଯଦି ଆପଣ agno three କୁ ପାଣିରେ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ag plus ସୃଷ୍ଟି କରିବ କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ scl ଏହାକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରନ୍ତୁ h plus plus cl minor ଏବଂ ଏହା ଜଳୀୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ରାୟତ like ଆପଣ ଶତପ୍ରତିଶତ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପ୍ରାୟ ଶତକଡ଼ା ଜାଣିଛନ୍ତି ଯଦି ମୁଁ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଚାରିଟି ଅଣୁ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ମନେକର ଯେ ମୁଁ ଏହି ଜିଙ୍କ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ଏବଂ ତା’ପରେ ମୁଁ ଏହି ସଲଫେଟ୍ ଆୟନ ତିଆରି କରେ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ଜଳ ସମାଧାନ ସହିତ ଏକ ବିକରରେ ରଖିବି ଯାହା ଘଟିବ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତେ ଅଲଗା ହୋଇଯିବେ

ତେଣୁ ଏହା ଚାରୋଟି | ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ର ଅଣୁ ଏହା ଧରାଯାଉ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହା ତୁମର ସଲଫେଟ୍ ଦୁଇ ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ତୁମେ କିଛି ପାଇବ | ଏହିପରି ହିଙ୍ଗ୍ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କ୍ ର ଦୁଇଟି ଅଣୁ ଏବଂ ସଲଫେଟ୍ ଆଇରନ୍ ର ଚାରିଟି ଅଣୁ, ଚାରିଟି ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଚାରିଟି ସଲଫେଟ୍ ଲ iron ହ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯଦି ଧରାଯାଉ ମୁଁ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ | ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେଉଛି ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଅନୁମାନ କରେ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଚାରିଟି ଅଣୁକୁ ନେଇ ଆସନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ସୂଚିତ କରିବା ଏବଂ ଆପଣ ଏହିପରି କିଛି ନେଇପାରିବେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ch3coo ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଧରାଯାଏ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ ରଖିବି | ଜଳ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଜଳ କେବଳ ଅଳ୍ପ ଅମ୍ଳଜାନ ଅମ୍ଳ ଅନ୍ୟମାନଙ୍କୁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରିବ ତୁମର ଅବିଭକ୍ତ ଅଣୁ ଏବଂ ସଂପୃକ୍ତ ଏବଂ ଜଡିତ ହୋଇ ରହିବ ଏବଂ ଏଗୁଡିକୁ ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ଯ ound ଗିକ ଯାହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ କିନ୍ତୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁର୍ବଳ କୁହାଯାଏ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ କାହିଁକି କେତେକ ଯ ounds ଗିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ କିଛି ଯ ounds ଗିକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କାହିଁକି କିଛି ଯ ounds ଗିକ | ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ କିଛି ଯ ounds ଗିକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ ଏହା ଜଳର ଲ iron ହର ଜଳ ଆଚରଣରେ ଲ iron ହର ଆଚରଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ କିନ୍ତୁ ମୁଁ ଏହା କହିବି କି କିଛି ଆୟନ ଅଛି ଯାହାକି ଜଳ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିବା ପରେ କେବଳ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ହୋଇଯାଏ | ଜଳ ସହିତ ଜଳ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିବା ପାଇଁ ଯଦି ଆପଣ ନା ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ନିଅନ୍ତି ଏବଂ ପାଣିରେ ରଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଯାହା ପାଇବେ ତାହା ନା ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଅଟେ ଯଦି ମୁଁ cs ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ନେଇ ପାଣିରେ ରଖିବି ତେବେ ଏହା ହେଉଛି ମୂଳତ what ଯାହା ଆପଣ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି | କୋହ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍

ତେଣୁ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଆୟନ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଆଚରଣ ଅଛି ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଆୟନ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଆଚରଣ ଗୋଟିଏ ପ୍ରକାରର ଲୁହା କେବଳ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ହେବ କି ଅନ୍ୟ ଏକ ଆୟନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ cs ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଆପଣଙ୍କ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦେବା ପାଇଁ ପାଣି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ମାଇନସ୍ ଆଇରନ୍ ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ଏକ ଆୟନ ପ୍ରଦର୍ଶନ କରୁଥିବା ଆଚରଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆମର ସାଧାରଣତ a ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଥାଏ | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଉଭୟ ଆୟନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନା ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ଉଭୟ ଲୁହା କାଟେସନ୍ ଏବଂ ଆୟନ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ଏହା କେବଳ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ହୋଇଯାଏ ସମାନ ଭାବରେ cl ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଅପଡେଟ୍ ହୋଇଯାଏ | ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାତ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆନିଅନ୍ ଏବଂ କାଟେସନ୍ ର ଆଚରଣ ଭିନ୍ନ ହେବ ଯେତେବେଳେ h ପ୍ଲସ୍ କେବଳ ତାହା ହେଉଛି ଏକ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ cs ତିନୋଟି କୋଉ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ସେଠାରେ କ hyd ଣସି ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ରହିବ ନାହିଁ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ch ତିନୋଟି କୋହ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଦେବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ରେ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଚ୍ଛେଦରେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ନହେବା ବର୍ତ୍ତମାନ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଛି ଏବଂ ସାଧାରଣତ three ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ହୋଇପାରେ | ଏକ ପ୍ରକାର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ ହେଉଛି ବେସ୍ ଏବଂ ତୃତୀୟଟି ହେଉଛି ତୁମର ଲୁଣ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ମୂଳ ଲୁଣ | ଅମ୍ଳର ପରିଭାଷା ହେଉଛି ଯେକ comp ଣସି ଯ ound ଗିକ ଯାହାକି h ପ୍ଲସ୍ r ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଏବଂ h ପ୍ଲସ୍ n ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ scl ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ scl ଇନଭର୍ଟର ଆପଣଙ୍କୁ h ପ୍ଲସ୍ i ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍ r ଦେଇଥାଏ ଯେହେତୁ h ପ୍ଲସ୍ ଦ୍ୱାରା ଦିଆଯାଇଛି | sclscl h ପ୍ଲସ୍ ଦିଏ ଏବଂ scl h plus nscl ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ ଅଟେ ଯେକ any ଣସି ଯ ound ଗିକ ଯାହା ଓହ ମାଇନସ୍ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ, ଏହାକୁ ଏକ ବେସ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଆରେନିୟସ୍ ସଂଜ୍ଞା ଏବଂ ସ୍ପଷ୍ଟ

ତେଣୁ ପାଣିରେ ରଖାଯାଇଥିବା ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ | ନା ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଯେହେତୁ ନାହ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଦେବାରେ ସକ୍ଷମ

ତେଣୁ nh naoh ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଆଧାର ନା h ଏକ ଆଧାର ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଷୟରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଥିଲି ସମାନ ଭାବରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ଧାରଣା ଏସିଡ୍ ଏବଂ ବେସ୍ ପାଇଁ ମଧ୍ୟ ପ୍ରୟୋଗ କରାଯାଇପାରେ | ଏସିଡ୍ ଯାହାକି ଯେକ acid ଣସି ଏସିଡ୍ ଯାହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ | ମାଇନସ୍ ଏହାର ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଏବଂ

ତେଣୁ scl ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ

ତେଣୁ scl ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ac scl ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍

ତେଣୁ ଯେକ any ଣସି ଏସିଡ୍ ଯାହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଏକ ଏସିଡ୍ ଯାହା ଏକ ଅଟେ | ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା cs ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ଦେବା ପାଇଁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ ଏହା କେବଳ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ | ତୁମର ଆସେଟେଟ୍ ଆଇରନ୍ ଏବଂ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ରେ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ହେଉଛି avkc ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ vkc ସମାନ ଭାବରେ ଆମର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ପୁଣି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ତାପରେ ତୁମ ପାଇଁ | ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ ତୁମର ନାହ ଅଛି ଏବଂ ପାଣିରେ ରଖ, ଏହା ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପ୍ରାୟ com ଅଟେ | ପ୍ଲେଟ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଏହା ପ୍ରାୟ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଜଡିତ ଅଟେ ଯାହା ଲୁଣ ଉସ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ରକାରର ଦ୍ରବଣୀୟ ଲୁଣ ହୋଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ nacl agno3 ଏଗୁଡିକ ପାଣିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇଥିବାବେଳେ କିଛି ଲୁଣ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ନୁହେଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ

ତେଣୁ ଦ୍ରବଣୀୟତା ବହୁତ କମ୍ ଅଟେ | ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ସମାଧାନ ଯେ ଦ୍ରବଣୀୟତା ବହୁତ କମ୍ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯାହାକି ଆପଣ ଅଳ୍ପ ମାତ୍ରାରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ମାଟିରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଲୁଣଗୁଡ଼ିକ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ agcl ଏହି ସମାଧାନ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସମାଧାନରେ ସମାଧାନକୁ ଯାଏ ନାହିଁ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ they ସେମାନେ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ହେଉଛି ତୁମର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍

ତେଣୁ ଲୁଣ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଅବିସ୍ମରଣୀୟ ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇ ଜଳୀୟ ଦ୍ରବଣରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିରୋଧୀ | ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ di ଆସୋସିଏଟେଡ୍ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ତୁମର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସେଗୁଡିକ ଅନ୍ୟପଟେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯାହାକି ତୁମର ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଭଳି agcl ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ag plus cl minus x ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ଏକ ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା , ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି agcl କେବଳ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ନୁହେଁ | ଏକ gcl ର ଏକ ଅଂଶ ସମାଧାନରେ ରହିବ ଏବଂ ସେହି ଅଂଶ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯିବ ଯେତେବେଳେ ଅନ୍ୟଟି ସମାଧାନରୁ ବାହାରକୁ ଯିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି କଠିନ ପଦାର୍ଥରୁ ବାହାରକୁ ଯିବ ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ଉଦାହରଣ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ପରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଜଡିତ ହୋଇନାହିଁ | ଏସିଡ୍ ବେସ୍ ଏବଂ ଲୁଣ ଏସିଡ୍ ଆଧାରିତ ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା ଆମେ ଏହି ସନ୍ତୁଳନ ଧାରାରେ କିପରି ସନ୍ତୁଳନ ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିବେ ତାହା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା କିନ୍ତୁ ଏହାପୂର୍ବରୁ ମୁଁ ph ସ୍କେଲ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏକ ଧାରଣା ଦେବାକୁ ଚାହେଁ ଯାହା ଆମକୁ ଏକ ଧାରଣା ପ୍ରଦାନ କରେ | ତୁମର ସମାଧାନ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଏକ ବେସ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଲ୍ୟୁଟ୍ କି ନାହିଁ ଆମେ କିପରି ଜାଣିବା | ଆୟନ ହେଉଛି ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସ୍

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ସମାଧାନ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ମୂଳତ salt ଲୁଣ ଅଟେ କିମ୍ବା ପାଣିରେ ଥିବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ପାଣିରେ ଥିବା କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଏକ ମ solution ଳିକ ସମାଧାନ ହେବ ଠିକ୍

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ କଥା ହେଉଛି ଯେତେବେଳେ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା | ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ତାପରେ ଆମେ କହିଥାଉ ସମାଧାନ ହେଉଛି acd ତାପରେ ଆମେ କହିଥାଉ ଯେ ସମାଧାନ ପ୍ରକୃତରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତାଠାରୁ କମ୍ ତେବେ ଆମେ କହିବୁ ସମାଧାନ ମ basic ଳିକ ଅଟେ ଯେତେବେଳେ h ପ୍ଲସ୍ ଲୁହା ପ୍ରାୟ ଥାଏ | ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ସହିତ ସମାନ ତେବେ ସମାଧାନକୁ ତୁମର ସମାଧାନକୁ ନିରପେକ୍ଷ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଅଛି ତେବେ ଯଦି ଆମେ ଲୁଣକୁ ପାଣିରେ ପକାଇଥାଉ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣିବାକୁ ଚାହିଁବୁ ଏହା ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନ ମ basic ଳିକ ସମାଧାନ କିମ୍ବା ନିରପେକ୍ଷ | ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଯଦି ଧରାଯାଉ ମୁଁ nacl କୁ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ନିଅ, ସରଳ ଉଦାହରଣ nacl କୁ ପାଣିରେ ନିଅ, ତେବେ ମୁଁ ଯାହା ପାଇବି ଯଦି ମୁଁ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ପାଣିରେ ରଖିବି ଯାହା ମୁଁ ପାଇବି ନା ପ୍ଲସ୍ | ଆମ cl ମାଇନସ୍ ଏହା ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଅଟେ ଏହା ପ୍ରାୟ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ନା ପ୍ଲସ୍ ନା ପ୍ଲସ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ

ତେଣୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏହା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଅଟେ ସେମାନେ ସମାନ ପରିମାଣ ଗଠନ କରିବେ ଏହା ଶତକଡ଼ା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏହା ଦେଖିପାରିବେ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନା h ପ୍ଲସ୍ ଗଠନ ହୁଏ ନାହିଁ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଯାହା ବି h ପ୍ଲସ୍ ଆସିବ ତାହା ଦୁଇଟି s ରୁ ଆସିବ ଏବଂ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଓହ ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଏହା ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏବଂ nacl ର ସମାଧାନ ମଧ୍ୟରେ nacl ର ସମାନ ସମାଧାନ ନିରପେକ୍ଷ | ନେଟୱର୍କ ବର୍ତ୍ତମାନ scl ର ସମାଧାନ ନିଅ | ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏବଂ ଏତେ ପରିମାଣର h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଓ oh ମାଇନସ୍ ପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଥିବା h ପ୍ଲସ୍ ତୁଳନାରେ ବହୁତ ଛୋଟ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ scl ରୁ ପାଇଛୁ

ତେଣୁ scl ରୁ h ପ୍ଲସ୍ ସାଧାରଣତ quite ବହୁତ ଗ୍ରେ | ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଠାରୁ ଅଧିକ, ଯେହେତୁ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ଏହାର ସମାଧାନ ହେଉଛି ପାଣିରେ scl ର ସମାଧାନର ସମାଧାନ ହେଉଛି ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୋଡିୟମ୍ ଏସିଡେଟ୍ ପରି ଏକ ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ସୋଡିୟମ୍ ଏସିଡ୍ |

ତେଣୁ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ନେଇଛୁ ଏବଂ କେବଳ ଜଳ ସମାଧାନରେ ରଖିଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରଶ୍ନ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମ solution ଳିକ ସମାଧାନ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନ କିମ୍ବା ନିରପେକ୍ଷ ସମାଧାନ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିବା ଏହା ଏକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଦ୍ରବଣୀୟ ଲୁଣର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା କ any ଣସି ଦ୍ରବୀଭୂତକୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରିବ | ଲୁଣ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଆୟନରେ ସେମାନଙ୍କ ଆୟନରେ ବିଭକ୍ତ ହୁଏ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ଘଟଣାଟି ବର୍ତ୍ତମାନ ଘଟିଲା ଯେତେବେଳେ ଏହି ଆୟନଗୁଡିକ ଯେତେବେଳେ ସେମାନେ ଯୋଗାଯୋଗ କରିବେ ସେତେବେଳେ ଜଳ ଅଣୁ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିବେ

ତେଣୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ନା ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ଆସେଟେଟ୍ ବିଷୟରେ କଣ? ଆଇରନ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଆଇରନ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ଆପଣଙ୍କୁ କୋଉ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ r ଦେବ ଯାହା ଆମେ ଠିକ୍ ଜାଣିଛୁ | ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ସମାଧାନରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ

ତେଣୁ ସମାଧାନଟି ତୁମର ଆଧାର ହେବ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ weak ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଏକ ଲୁଣ ଯାହା ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ମୂଳର ଲୁଣ ସର୍ବଦା ମ basic ଳିକ ଅଟେ ଯାହା ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ର ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ବୋଲି ଜାଣୁ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସର ଲୁଣ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସର୍ବଦା ମ basic ଳିକ ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ strong ାରା କେଉଁଟି ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା କେବଳ କାରଣ ଜଳ ସହିତ ସଂସ୍ପର୍ଶରେ ଆସିଥିବା ଆସେଟେଟ୍ ଆଇରନ୍ ଏସିଟିକୁ ଯିବ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଦେବି | ତୁମର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିପାରିବ ଯାହାକି ତୁମର scl ଏବଂ ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ଯାହା ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଯାହା ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପୁନର୍ବାର ପାଣିରେ ଲୁଣ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯିବ ଆମେ ଜାଣୁ cl ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ତୁମକୁ cl ଦେବ | ମାଇନସ୍ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଓକେ ଥିବାବେଳେ nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ପାଣି ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ଦ୍ ns ାରା ଆପଣଙ୍କୁ ns3 ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ s ତିନୋଟି o ପ୍ଲସ୍ ଦିଆଯିବ | ଅତ୍ୟଧିକ ଏବଂ

ତେଣୁ ସମାଧାନ ହେଉଛି ସମାଧାନ ହେଉଛି ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନ ସମାଧାନ ହେଉଛି ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଥରେ ବୁ understand ିବା ପରେ

ସମାଧାନ ଅମ୍ଳୀୟ ମ basic ଳିକ କିମ୍ବା ନିରପେକ୍ଷ କି ନୁହେଁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ମାପକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହା ଦ୍ we ାରା ଆମେ ଜାଣିପାରିବା ଯେ ଏକ ସମାଧାନ ଅମ୍ଳୀୟ ଅଟେ | ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଭି କେସ୍ ହେଉ କିମ୍ବା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଆମେ କିପରି ଅମ୍ଳତା ଏବଂ ମ basic ଳିକତାର ପରିମାଣିକ ମାପ ପାଇପାରିବା ଯାହାକୁ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଥିବା ସ୍କେଲ୍‌କୁ ph ସ୍କେଲ୍ କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆମେ ଅମ୍ଳତା ଏବଂ ମ basic ଳିକତା ପରିମାଣ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରୁ | pha ସ୍କେଲ ଏବଂ ph କୁ h ପ୍ଲସ୍ r କାର୍ଯ୍ୟକଳାପର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି, ତୁମର ପ୍ରକୃତ ଏକାଗ୍ରତା h ପ୍ଲସ୍ ର ପ୍ରକୃତ ଏକାଗ୍ରତା s ପ୍ଲସ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ଏକାଧିକ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପରିମାଣ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଛି ଯାହାକୁ ମୋଲାରିଟିରେ ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କୋଏଫିସିଏଣ୍ଟ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା | ମୋଲାରିଟିରେ ଆୟନ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଗାମା h ପ୍ଲସ୍ ଯାହାକି କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କୋଏଫିସିଏଣ୍ଟ କୋଏଫିସିଏଣ୍ଟ

ତେଣୁ ପରିମାଣିକ ଆକଳନ ଡେଟିଭ୍ ଇଷ୍ଟ ପାଇଁ ph ସ୍କେଲ୍ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | acdt ଏବଂ ମ basic ଳିକତାର ଅନୁକରଣ ଏବଂ ଏହା ଆହା ପ୍ଲସ୍ ର ମାଇନସ୍ ଆଇନ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଦ୍ given ାରା ଦିଆଯାଏ ଯେଉଁଠାରେ h ପ୍ଲସ୍ ର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ହେଉଛି ଗାମା h ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ହଳଦିଆ ସମାଧାନ ପାଇଁ ପ୍ରାୟ ଗୋଟିଏ | ହଳଦିଆ ଦ୍ରବଣରେ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ପ୍ରାୟ s ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ i ସହିତ ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ମିଶ୍ରିତ ଦ୍ରବଣରେ ଆମର ph ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଆମେ poh କୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବା ଏବଂ ଏହା କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ | ଓ oh ମାଇନସ୍ ବାରମ୍ବାର ହଳଦିଆ ଦ୍ରବଣରେ ଏହା ଓହୋ ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ମୁଁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ସ୍କ ସଲ୍ୟୁସନ୍ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ସ୍କଲ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ କୁ ନେଇଯାଏ, ଯେହେତୁ scl ଜଳରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ |

ତେଣୁ ତୁମେ ଯାହା ପାଇବ ତାହା ହେଉଛି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ s ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏବଂ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ କ୍ଲ ମାଇନସ୍ 10 ରୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ଏବଂ ଏହା ଏବଂ ph କେବଳ ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ ହେବ | ଲଗ୍ s ince ଏହା ଏକ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ ph ଲେଖିବା ପାଇଁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ଏସିଟିକ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ପାଇଁ 4 ସହିତ ସମାନ ବୋଲି ଲେଖିବା

ତେଣୁ ଯଦି ଧରାଯାଉ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଅନ୍ୟ ଏକ ସମାଧାନ ଅଛି ତେବେ ଆପଣଙ୍କର ph କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ମାଇନସ୍ 3 ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ph3

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଯଦି ମୁଁ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ସ୍କଲ୍ ଏବଂ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 3 ମୋଲାର୍ scl ph କୁ ନେଇ ଚାରିଟି ଏବଂ ph ତିନି ହେବ ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଚିନ୍ତା କରିବା ph ଯଦି ଉଚ୍ଚ ଅଟେ ph ଉଚ୍ଚତର ତେବେ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା କମ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ph ହେଉଛି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 3 ରେ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ 10 ର କମ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଯାହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ରୁ 10 ରୁ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ph ଉଚ୍ଚତାରେ ph ଉଚ୍ଚତା ଏସିଡିଟି ଏସିଡ୍ କମ୍ କରେ | ଆମେ ଉଚ୍ଚ ph h ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଆଡକୁ ଯିବାବେଳେ ତୁମେ ଶକ୍ତି କହିପାରିବ ଏବଂ ତୁମର ସମାନ ଆଧାର ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ ଆମେ poh ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ପୋହ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ସହିତ ସମାନ, ଯେଉଁଠାରେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଏହା କେବଳ ବ valid ଧ ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏକ ମିଶ୍ରିତ ସମାଧାନ ଥାଏ |

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଆମେ ପ୍ରାୟ 1 ନେଉ | 0 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ପୁନର୍ବାର ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଯିବ

ତେଣୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଚାରି ମୋଲାର ଏବଂ

ତେଣୁ ଇହ | ସମାଧାନର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଦଶ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଚାରି ହେବ ଏବଂ ଏହା ଚାରିଟି ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ph ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ସହଜରେ ଗଣନା କରାଯାଇପାରେ କିନ୍ତୁ ସହଜରେ ଗଣନା କରାଯାଇପାରେ | v କେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ବିଷୟରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଆମର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ନାହିଁ ଆମର ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଆସୋସିଏସନ୍ ନାହିଁ ଏହା କେବଳ ଆଂଶିକ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ରବଣ ଗ୍ରହଣ କରେ ତେବେ ମୁଁ କହି ପାରିବି ନାହିଁ ଯେ ଲୁହା ଏକାଗ୍ରତା | 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 4 ମୋଲାର୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯେହେତୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ, ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାର ph କୁ କିପରି ହିସାବ କରାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହି ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇନଥାଏ | e ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରକାର ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କେତେକ ସଂପୃକ୍ତ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛନ୍ତି ଏବଂ କିଛି ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛନ୍ତି ଆମେ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏହା ହେଉଛି ସନ୍ତୁଳନ ଯେତେବେଳେ ଆୟନ ଜଡିତ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ ଆୟନ ଜଡିତ ହୁଏ ଯାହାକୁ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ | ଆୟୋନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ମାମଲା ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଆମେ ମଧ୍ୟ ସନ୍ତୁଳନ ଧାରଣା k କୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ଏବଂ k ହେଉଛି ମ product ଳିକ ଭାବରେ ଉତ୍ପାଦର ଉତ୍ପାଦର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଏହି ସ୍ଥିରକୁ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ମୂଲ୍ୟ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅମ୍ଳର ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଧାରଣା ଆୟନାଇଜେସନ୍ ସ୍ଥିର ତା’ ପରେ ଆମେ h ପ୍ଲସ୍ ର ମୂଲ୍ୟ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ହିସାବ କରିପାରିବା ଏବଂ ph ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ ph ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ

ତେଣୁ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏକାଗ୍ରତାର ଏକାଗ୍ରତା ହେଲେ ଏସିଡ୍ ସରଳ | ଅମ୍ଳର ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ h ପ୍ଲସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ କିମ୍ବା ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସର ଦୁର୍ବଳ ମୂଳ ଏକାଗ୍ରତା con ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ | h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ରୋନ୍ ମାଇନସ୍ n ର ସେଣ୍ଟ୍ରେସନ୍ ଯାହା ବେସ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଅଟେ, ଆମେ ଆୟନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନର ଆୟନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନ ଧାରଣାକୁ ବ୍ୟବହାର କରି h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନକୁ ଗଣନା କରିପାରିବା | h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ ହା ପରି ଆହା ଏସିଡ୍ ପାଇଁ ଯାହା ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଅଟେ ଆମେ କେବଳ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ ଏକ ମାଇନସ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ କରି ଲେଖିପାରିବା କିମ୍ବା ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଲେଖି ପାରିବା ଯେହେତୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ହା h ପ୍ଲସ୍ ରେ ଏକ ବିଚ୍ଛେଦ ହେବ | h ପ୍ଲସ୍ ର ଏକ ମାଇନସ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ h ପ୍ଲସ୍ ଲେଖିପାରିବା ଏବଂ ଏକ ମାଇନସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ପାଇଁ ଏହା ସମାନ ଯେହେତୁ ଏହା ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ତୁମେ କେବଳ h ଲେଖ,

ତେଣୁ ha plus s ବର୍ଗ ତୁମର କା ସହିତ j ସହିତ ସମାନ | ଏବଂ

ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ତୁମର ବର୍ଗ ମୂଳର ବର୍ଗ ମୂଳ ସହିତ ସମାନ, କା ର ଏକ ବର୍ଗ ମୂଳରେ h ରୁ ପ୍ଲସ୍ କା ର ବର୍ଗ ମୂଳ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହା ତୁମର vkc ପାଇଁ ଆମେ ଯଦି ph ଗଣନା କରିବାକୁ ଚାହିଁବୁ ତେବେ ଆମେ ପୁନର୍ବାର କରିପାରିବା | କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏହି w କୁ ରଖ | ଅସୁସ୍ଥ ହୋଇ ପୁନର୍ବାର ପ୍ଲସ୍ ବଦଳରେ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଆପଣ ଏହି କା କୁ ହା ରେ ରଖିପାରିବେ ଆମେ ph ଲେଖିପାରିବା ମାଇନସ୍ ଅଧା ସହିତ ଏହି ଲଗ୍ କା ପାଇଁ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ କା ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା କେବଳ ଅଧା ସହିତ ସମାନ | pka ମାଇନସ୍ ଅଧା ତର୍କ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ f ର avkcph ର ph କୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ସେହିଭଳି ଆମେ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସର ପୋହକୁ ମଧ୍ୟ ଗଣନା କରିପାରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର ଆମୋନିୟା ସଲ୍ୟୁସନ୍ ଆମୋନିୟା ସଲିଡ୍

ତେଣୁ ଦୁର୍ବଳ ବେସର ପୋହ ଦୁର୍ବଳ ପୋହ kb ଦ୍ୱାରା ଦିଆଯାଏ | ଆମୋନିଆ ଦ୍ oh ାରା nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଓହ ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟ ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଆମୋନିୟା ଦ୍ୱାରା ଓହ ମାଇନସ୍ ବର୍ଗ ଲେଖିପାରିବେ ଏବଂ

ତେଣୁ h ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ହେବ | kb କୁ ns3 ଏକାଗ୍ରତାକୁ kb ଭାବରେ ns ତିନୋଟିରେ ଦିଆଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଅଧୀନରେ ଆସେ ଯାହା ଦ୍ we

ାରା ଆମେ ଏହି ବକ୍ତୃତା ରେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ଯେ ଆମେ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଘଟେ ତାପରେ ଆମେ ଡିସ୍ କରିଥାଉ | ଆୟନର ପ୍ରକୃତି ବିଷୟରେ ସେମାନେ ଆଲୋଚନା କଲେ ଯେ ସେମାନେ ଜଳ ସହିତ କିପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରନ୍ତି ତା’ ପରେ ଆମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଷୟରେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଷୟରେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କିମ୍ବା ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ଏବଂ ଶେଷରେ ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ସ୍ୱଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ବସନ୍ତ ଦ୍ରବୀଭୂତ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ | ଲୁଣ ଏବଂ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା କିପରି ଏଥିରେ ପ୍ରୟୋଗ ହୋଇପାରିବ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK