 ନମସ୍କାର ଛାତ୍ରମାନେ ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ମୁଁ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଥିଲି କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ଆୟନିକ ସନ୍ତୁଳନ ସହିତ ଆୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ କାରବାର କରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ଆୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁ ଯାହା କେବଳ ଓଲଟା ହୋଇପାରେ ତେବେ ଆମେ କେବଳ ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା | ସନ୍ତୁଳନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା
ତେଣୁ ଏହା ch3cooh ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପାଣିରେ ରଖିବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଆସେଟେଟ୍ ଆଇରନ୍ ଏବଂ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଦେବା ପାଇଁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ
ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆୟନ ଅଛି ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆୟନ ଅଛି ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ଏକ ସନ୍ତୁଳନ ଅଛି | ତୁମର ଅବିଭକ୍ତ ପ୍ରଜାତି ଏବଂ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଆୟନ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ଲୁହା ମଧ୍ୟରେ ଏକ ସନ୍ତୁଳନ ଅଛି କେବଳ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏକ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସମାଧାନରେ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିବୁ ସେତେବେଳେ ଆମେ ତୁମର ସନ୍ତୁଳନ ପାଇଁ ଲେଖିବା ପଦ୍ଧତିକୁ ଲେଖିବା | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିର ଉତ୍ପାଦ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆୟନର ଗୁଣନ | ଉତ୍ପାଦ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରିଆକ୍ଟରର ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ପ୍ରଥମ କଥା ହେଉଛି ଆୟନ ଏବଂ ମୁଁ ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଯାହା ଆଲୋଚନା କରିଛି ତାହା ହେଉଛି ଆୟନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଦ୍ ated ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ତୁମେ ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ରଖିବ ଆୟନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ସାଧାରଣତ we ଆମେ ତିନୋଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁ | ଏସିଡ୍ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ମୂଳ ଏବଂ ତାପରେ ଲୁଣ ତାପରେ ସମାଧାନ କରନ୍ତୁ ଦ୍ୱିତୀୟ ଭାଗଟି ରିଭର୍ସିବଲ୍ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ନୁହେଁ ସମସ୍ତ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ନୁହେଁ ସମସ୍ତ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ନୁହେଁ ସେଗୁଡିକ ମଧ୍ୟରୁ ଅନେକ ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନଯୋଗ୍ୟ ନୁହେଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅମ୍ଳର ବିଚ୍ଛେଦକୁ ପୃଥକ କରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ s   ଏଠାରେ ଏହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୋଇଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ଲସ୍ n ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ଦେବା ପ୍ରାୟତ re ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନଯୋଗ୍ୟ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ଓଲଟା ହୋଇନଥାଏ କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକ ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନ ହୋଇନଥାଏ ଆମେ ଏଠାରେ ସନ୍ତୁଳନର ଏକ ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ସେହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ଦ୍ strong ବେସର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିପାରିବା | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାହ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଆପଣ ରଖିଛନ୍ତି | ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ଏହା ନା ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ cl ମାଇନସ୍ x ଦେବ ଏବଂ ଶେଷଟି ହେଉଛି ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣର ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନଯୋଗ୍ୟ ନୁହେଁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ସମାନ ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ କିମ୍ବା ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣଗୁଡିକ ଅଦୃଶ୍ୟ ଅଟେ ଏବଂ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବୁ ନାହିଁ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା vkc ର v କେସ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପାଇଁ ଆବେଦନ କରିପାରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ତୁମକୁ ch ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଭାଙ୍ଗେ | ଲ iron ହ ଜଳୀୟ
ତେଣୁ ଏହା ତୁମର ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଆମେ ଏଠାରେ ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିର ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ଆମେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ସନ୍ତୁଳନ ସ୍ଥିର ଲେଖୁଛୁ ଯାହା ଏସିଡ୍ ଡିସୋସିଏସନ୍ ସ୍ଥିର ଏସିଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏବଂ ଏହା ତୁମର cs ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଦ୍ୱାରା ସମାନ ହେବ | ସମାନ ଭାବରେ ଏସିଟିକ୍ ଅମ୍ଳର ଏକାଗ୍ରତା ଆମର ଦୁର୍ବଳ ବେସର ଦୁର୍ବଳ ବେସର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଅଛି | ପାଣିରେ ଆମୋନିୟା ସଲିଡ୍ ଅଛି ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ଓସ୍ ମାଇନସ୍ ସମାନ ଦେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ପୁଣି ଆମେ ଏଠାରେ k ଲେଖିପାରିବା ଆପଣ ଏହା କହିପାରିବେ ଯେ ଏହା ବର୍ଜ୍ୟବସ୍ତୁ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଏବଂ ଏହା ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ h ମାଇନସ୍ phi ns ତିନି ସହିତ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଆମେ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣାକୁ ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ଉପାୟ ହେଉଛି ତୃତୀୟ ଜିନିଷର ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ୱଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ମୃତ୍ତିକା ଦ୍ରବଣୀୟ ଦ୍ରବଣର ତୁମର ଦ୍ରବଣତା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ag ଏଠାରେ ଅଛି ଯେହେତୁ ecl ଆପଣଙ୍କୁ ag plus cn ମାଇନସ୍ ଦେବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଜଳୀୟ ଅଟେ ଏହି ତିନୋଟି ପ୍ରକାରର ଏକ ଜଳୀୟ ରୂପ | ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଯଦି ଆମେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ agno ତିନିକୁ ନେଇଥାଉ ତେବେ ଏହା ଓଲଟା ନୁହେଁ କାରଣ ଏହା ଏକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟ ସମାନ ଭାବରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରେ ଏହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଏହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ରୂପା ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ରଦାନ କରେ | ପ୍ଲସ୍ କ three ଣସି ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ l ପ୍ଲସ୍ ଯଦି ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ସମାଧାନ agcl ନେବି ତେବେ ଏହା ଏକ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ଦେବ | cl ମାଇନସ୍ x
ତେଣୁ କେବଳ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣର agcl ସମାଧାନକୁ ଯିବ ଯେଉଁଠାରେ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତ agno3 ସମାଧାନକୁ ଯିବ
ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆୟନ କିପରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସନ୍ତୁଳନର ଧାରଣା ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ଡିଗ୍ରୀ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଡିସୋସିଏସନ୍ ଡିସୋସିଏସନର ଡିଗ୍ରୀ ହେଉଛି ଏହି ଶବ୍ଦ ଯାହା ତୁମେ ଅନେକ ସମୟରେ ସାମ୍ନାକୁ ଆସିବ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଆଇନିକ୍ ସନ୍ତୁଳନର ପ୍ରଶ୍ନ ସହିତ କାରବାର କରୁ | ଅମ୍ଳ ଭିତ୍ତିକ ଲୁଣ ମୂଳ ପ୍ରତି ଆୟନିକ୍ ଫର୍ମ ଆୟନିକ୍ ଫର୍ମ ମଧ୍ୟ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଧରାଯାଉ ମୁଁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଏକ ମଲ୍ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ମୁଁ ପାଣିରେ ରଖିଥାଏ ତେବେ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ch3co ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ଦେବ
ତେଣୁ ମୁଁ 1 0 ରୁ ଆରମ୍ଭ କଲି | 0 କିଛି ମୋଲ୍ ଜଳୀୟ ରୂପରେ ଯିବ ଯାହା ମୋଲ୍ ର ପରିମାଣକୁ ମୋଲ୍ ର ପରିମାଣ ଯାହା ଆୟନିକ୍ ଫର୍ମରେ ଯାଏ ତୁମର ଡିସୋସିଏସନ୍ ଡିଗ୍ରୀ କୁହାଯାଏ ଯଦି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଏସିଟିକ୍ ଅମ୍ଳର ଆଲଫା ମୋଲ୍ ତୁମର ଆୟନକୁ ଯାଏ | c ଫର୍ମ ଏହାର ଅର୍ଥ କ’ଣ ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନର ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ ର ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଗଠନ ହେବ ଏବଂ ଆମେ ଯାହା ଛାଡିଛୁ ତାହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା
ତେଣୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଆୟନିକ୍ ଫର୍ମକୁ ଯାଇଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଯାହା ବାକି ଅଛି | ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଏବଂ ଉତ୍ପାଦିତ ଆୟନଗୁଡିକ ହେଉଛି ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଆଲଫା ମଲ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ଡିଗ୍ରୀ ଏଠାରେ ଆଲଫା ହେଉଛି ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ଡିଗ୍ରୀ, କାରଣ ସମୁଦାୟ ଏକ ମୋଲ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଆଲଫା ମୋଲ୍ ସମାଧାନ ପାଇଁ ଯାଇଛି |
ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଏକାଗ୍ରତା ch ତିନୋଟି କୋକୁ ch ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ କୁ ଯାଉଛି ଯାହା ମୁଁ c ଶୂନ ଶୂନ୍ୟରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲି ତା’ହେଲେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଆଲଫା ହେଉଛି ତୁମର ch3cooh ପରିମାଣ ଯାହା ch3cooh ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ରତି ମୟୋନିକ୍ ଆୟନିକ୍ ଫର୍ମକୁ ଯାଇଛି | ଆଲଫା ହେଉଛି ତୁମର ସମୁଦାୟ ମୋଲ୍ ପ୍ରତି ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍
ତେଣୁ ତୁମର c ଆଲଫା ହେଉଛି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ର ବ୍ୟବହାର ଏବଂ
ତେଣୁ ଆମେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ କୁ c ମାଇନସ୍ ସି ଆଲଫା ଭାବରେ ଲେଖିପାରିବା ଯାହା ଦ୍ al ାରା ଆମେ ଆଲଫା ଠାରୁ ବହୁଗୁଣିତ ହୋଇଥାଉ | ପ୍ରତି ମୋଲ ପ୍ରତି ଅଛି ଏବଂ ଆମର c ସଂଖ୍ୟାରେ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଯଦି ଗୋଟିଏ ମୋଲ୍ ତୁମର ଆୟନର ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଦିଏ c ମୋଲ୍ c ଲଫା ଲୁହା ଦେବ
ତେଣୁ cc ମାଇନସ୍ ଇ ମାଇନସ୍ ସି ଆଲଫା ଏବଂ ଏଠାରେ ତୁମେ c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଲେଖିବାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାୟ ହେଉଛି c ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ତୁମର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାର ଡିଗ୍ରୀ ଅନୁଯାୟୀ କା ଲେଖିପାରିବା ଯାହା ଆଲଫା ଅଟେ
ତେଣୁ ଆମେ କିପରି ଲେଖିବା ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟ୍ ଆୟନକୁ h ଏବଂ ଆପଣଙ୍କ ch ତିନି ଦ୍ୱାରା ବିଭକ୍ତ | cooh ଏବଂ ଯେହେତୁ ଏହା c ଆଲଫାକୁ c ଆଲଫାରେ c ଏକ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ଆମେ ତୁମର ଆଲଫା ଅନୁଯାୟୀ କା କୁ ପ୍ରକାଶ କରିପାରିବା ଯାହା ଅମ୍ଳତା ଭିତ୍ତିରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବାର ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ch ତିନି କୋହ ଆପଣଙ୍କୁ ch ତିନୋଟି କୋଉ ମାଇନସ୍ ଦେବା | ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ତୁମେ c ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ସହିତ ଛାଡିଛ ଏବଂ ଏଠାରେ ତୁମେ c ଆଲଫା c ଆଲଫା ପାଇବ
ତେଣୁ କା ତୁମର c ଆଲଫା ସହିତ c ଆଲଫା ସହିତ c ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗ ବର୍ଗ c ଏକ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା | ଯେହେତୁ ଏହା ଏକ ver ଅଟେ | y ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଗୋଟିଏ ଆଲଫା ଠାରୁ ବହୁତ ବଡ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ପ୍ରାୟ ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ କା କୁ ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗ ପରି c ଲେଖାଯିବ c ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଏବଂ

ତେଣୁ c ବାତିଲ୍ ହେବ | c ଆଲଫା ବର୍ଗ c ଆଲଫା ବର୍ଗ

ତେଣୁ କା c c ଆଲଫା ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଜାଣେ ଆଲଫା ମୁଁ କା ଗଣନା କରିପାରିବି ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ଯଦି ମୁଁ ଜାଣେ କି ଆଲଫା ଗଣନା କରିପାରିବ ତେବେ ଆଲଫା ଆଲଫା କ’ଣ ହେବ cka ଦ୍ୱାରା c ଦ୍ by ାରା ଯଦି ଆମେ ଆଲଫା c କୁ ମନେ ରଖୁ | h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ଆମେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ମଧ୍ୟ ଗଣନା କରିପାରିବା ଯଦି ଆମେ କା ଜାଣିଥାଉ ଏବଂ ଏହା କେବଳ c କୁ ଆଲଫା କିମ୍ବା c ରେ h ପ୍ଲସ୍ ହେଉଛି c ଆଲଫା c ରେ ଆଲଫା c କୁ c ଦ୍ so ାରା ଏବଂ

ତେଣୁ ତୁମର k ରେ c ଅଛି | ଯଦି ମୁଁ ଜାଣେ ଆଲଫା ମୁଁ ଅନ୍ୟ ପଟେ କା ଗଣନା କରିପାରିବି ଯଦି ଆମେ କା ଜାଣୁ ତେବେ ଆମେ ଆଲଫାକୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ସମାଧାନରେ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତାକୁ ମଧ୍ୟ ଗଣନା କରିପାରିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇଛୁ ଯେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା କିପରି ହୋଇପାରେ | ବର୍ତ୍ତମାନ ସମାନ ଭାବରେ ଗଣନା କରାଯାଉ | ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଆଧାରର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନିଅ c ଆଲଫା c କୁ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ହୋଇଥିବାରୁ ଆମେ କେବଳ c ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗକୁ c କିମ୍ବା c ଆଲଫା ବର୍ଗ ଦ୍ୱାରା ଲେଖିପାରିବା

ତେଣୁ ଆଲଫା ମୂଳ ତଳେ cbkb ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖୁଛନ୍ତି ଓ oh ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ଓହ ମାଇନସ୍ | c ଆଲଫା ସହିତ ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ତୁମର kb ରେ c ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତାକୁ ଗଣନା କରିପାରିବ ଯଦି ତୁମେ kb ର ମୂଲ୍ୟ ଜାଣିଛ, ତେବେ ଆସନ୍ତୁ ଏବଂ ଲୁଣ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ବିଷୟରେ ତୁମର ଆଲୋଚନା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଜଳର ବିଚ୍ଛେଦ ବିଷୟରେ

ତେଣୁ ଜଳ ମଧ୍ୟ ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ସଲ୍ୟୁସନ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଭଏସ୍ ମାଇନସ୍ ରେ ଦେଇଥାଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ s two o plus s two o s s o o plus plus h minus n ok

ତେଣୁ k ସହିତ ସମାନ | ଆମେ ଇକ୍ୱି ପ୍ରୟୋଗ କରିପାରିବା | ଲାଇବ୍ରେରୀ କନ୍ଷ୍ଟେ k s s o o plus ସହିତ oh minus ରେ s ଦୁଇ y ବର୍ଗ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ | ପ୍ଲସ୍ yh ମାଇନସ୍ r ରେ kw

ତେଣୁ s ତିନି o ପ୍ଲସ୍ ସହିତ s ତିନୋଟି o ପ୍ଲସ୍ ସହିତ h ମାଇନସ୍ ସାଇନ୍ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଚଉଦରୁ ଦଶରୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଚଉଦରୁ ତୁମର ମୋଲ୍ ବର୍ଗ dm ମାଇନସ୍ ସହିତ ସମାନ | 6 ଏବଂ 8 ଆହା ଏହା 300 କେଲଭିନ 298 କେଲଭିନରେ ଅଛି ମୂଳତ pure ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ପାଇଁ ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ପାଇଁ kw ମୂଲ୍ୟ ଏହାକୁ ଆୟୋନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଯଦି ଉତ୍ପାଦର ମୂଲ୍ୟ ଦଶରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଚଉଦ ମୋଲ୍ ବର୍ଗ ପ୍ରତି ତିନି ଶହରେ | କିମ୍ବା ଦୁଇ ନବେ ଆଠଟି କେଲଭିନ ଶୁଦ୍ଧ ଜଳ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ନବେ ଆଠଟି କେଲଭିନ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ, ଆସନ୍ତୁ ph ର ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ନେବାକୁ ଚିନ୍ତା କରିବା ଯଦି ଧରାଯାଉ ମୋତେ 10 ର ପାୱାର ମାଇନସ୍ 2 ମୋଲାର୍ ସ୍କଲ୍ ଗଣନା କରିବାକୁ ପଡିବ ତେବେ ପ୍ରଥମେ ଆମକୁ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଜାଣିବା ଆବଶ୍ୟକ | ତୁମର ଘରୁ ଏକାଗ୍ରତା ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ହେଉଛି ph ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ତେବେ s ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା କ’ଣ

ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ scl ରୁ ଆସିପାରେ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ sc ହେଉଛି ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଯାହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ରୂପେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହୁଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ 10 ରୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଛନ୍ତି | 2 ମୋଲାର୍ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 ମୋଲାର୍ s ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ scl ରୁ ଆମେ s ପ୍ଲସ୍ ମଧ୍ୟ ପାଇପାରିବା କିନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ପ୍ରାପ୍ତ ହୋଇଥିବା h ପ୍ଲସ୍ ପରିମାଣ ଛୋଟ ହେବ ଏହା 10 ରୁ କ୍ରମରେ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ 7 ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ତୁମର ସାଧାରଣ ଲ iron ହ ପ୍ରଭାବ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରିବ ଏହା scl ok ର ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ସାତ ପ୍ରତିରୋଧ ସହିତ ଦଶ ସହିତ ସମାନ ନୁହେଁ , ସାଧାରଣ ଆୟନ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ଏହା ଦଶରୁ ଛୋଟ ହେବ | ତୁମେ ପରେ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 7 କୁ 10 ଏବଂ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 କୁ 10 ଏହି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 ମୋଲାର୍ ତୁଳନାରେ ଏହି ଏକାଗ୍ରତା କମ୍ ଅଟେ ଏବଂ

ତେଣୁ ସମାଧାନରେ ପ୍ରାୟ ସମସ୍ତ h ପ୍ଲସ୍ scl ଦ୍ୱାରା ଯୋଗଦାନ ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ | ଏବଂ ଏକାଗ୍ରତା ଦଶ ହେବ | ପାୱାର ମାଇନସ୍ ଦୁଇକୁ ଦଶରେ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଦୁଇକୁ ଏବଂ

ତେଣୁ ph କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଯାହା ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା 2 ସହିତ ସମାନ |

ତେଣୁ 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 2 ମୋଲାର୍ scl ଦୁଇଟି ହେବ କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଚାଲନ୍ତୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 8 ମୋଲାର ସ୍କେଲକୁ 10 ର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନିଅନ୍ତୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ପୁନର୍ବାର ଯାହା ଘଟିବ scl ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ 10 ରୁ ପାୱାର ମାଇନସ୍ 8 ମୋଲାରରୁ ଆରମ୍ଭ କରିଥିବେ ତେବେ ଆପଣ ପାଇବେ | 10 ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 8 8 ମୋଲାର୍ h ପ୍ଲସ୍ ମୋଲାର୍ h ପ୍ଲସ୍ ତଥାପି ଏଠାରେ ଆମେ ଦୁଇଟି s ର ବିଚ୍ଛିନ୍ନତାକୁ ଅବହେଳା କରିପାରିବୁ ନାହିଁ କାରଣ s ଦୁଇଟି o ବର୍ତ୍ତମାନ ହେବ ଯାହା ପ୍ରାୟ ମାଇନସ୍ ସାତଟି ବର୍ତ୍ତମାନଠାରୁ ଛୋଟ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ଆପଣଙ୍କ 10 ତୁଳନାରେ ଅବହେଳିତ ହୋଇପାରିବ | ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 8 ମୋଲାର୍ 10 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 7 କୁ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 8 ମୋଲାରରୁ 10 ରୁ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ s 2 o ph କିମ୍ବା h2o ର ଅବଦାନ h ରୁ s ରୁ o ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅବହେଳିତ ହେବ ନାହିଁ | ଆମକୁ scl ରୁ h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ s2o ରୁ h ପ୍ଲସ୍ ଯୋଡିବା ଜରୁରୀ | ଏହାକୁ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏଠାରେ କ amount ଣସି ସଠିକ୍ ପରିମାଣରେ ଯୋଡିବାକୁ ହେବ ନାହିଁ କିମ୍ବା h ପ୍ଲସ୍ ର ସଠିକ୍ ପରିମାଣ h ପ୍ଲସ୍ r ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯଦି ଆମେ ଦୁଇଟି o କୁ ଅବହେଳା କରିଛୁ ତେବେ ଆମେ କ’ଣ ପାଇବୁ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦଶଟି ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଆଠ ମୋଲାରରେ ଏବଂ ଯଦି ଆମେ ph ଗଣନା କରୁ ଏହା ଆଠ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଏହା ଆଠ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଯାହା ଠିକ୍ ନୁହେଁ ଯାହା ph ଠିକ୍ ନୁହେଁ ଆଠଟି ସମାନ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଏକ ଏସିଡ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ସମାଧାନର ph କଦାପି ବଡ଼ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ଯାହା ସାତରୁ ଅଧିକ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ କିପରି କରିପାରିବା? h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ କନଷ୍ଟାଣ୍ଟ ଗଣନା କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 7 ସହିତ 10 ସହିତ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 8 ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 7 1 ପ୍ଲସ୍ 0.1 ସହିତ 10 ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ବ୍ୟବହାର କରି ph ଗଣନା କରିପାରିବେ | ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ପ୍ରାୟ 6.9 ପାଖାପାଖି ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ମନେ ରଖିବାକୁ ହେବ ଯେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନକୁ କେବଳ ଅବହେଳିତ କରାଯାଇପାରିବ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ କେବଳ ଅବହେଳିତ ହୋଇପାରିବ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଆପଣଙ୍କର ଏସିଡ୍ କିମ୍ବା ବେସର ଏକାଗ୍ରତା 10 ରୁ ଅଧିକ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ 7 ମୋଲାର ଅଟେ | ଚାଲନ୍ତୁ exampl ପାଇଁ ଏକ ପଲି ସୁରକ୍ଷା ନେବା | es two so four s two so four ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି polyprotic acid ପ୍ରଥମ ପଦକ୍ଷେପ ବହୁତ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ପ୍ରଥମ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ପ୍ରାୟ ଅଦଳବଦଳ ହୋଇପାରେ rk ମୂଲ୍ୟ ତୁମର ବହୁତ ବଡ ହେବ | ପ୍ରଥମଟି ପ୍ରଥମରୁ କମ୍

ତେଣୁ କା 1 ଏହାକୁ ka 1 କୁହାଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଏବଂ ସେଠାରେ ଆକା 2 ଅଛି ଯାହା ଦ୍ association ିତୀୟ ଆସୋସିଏସନ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ka 2 ସର୍ବଦା ଗୋଟିଏ ଠାରୁ କମ୍ ହେବ ଯାହା ପ୍ରଥମେ ଆପଣ h ପ୍ଲସ୍ ଅପସାରଣ କରୁଛନ୍ତି | ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ପ୍ରଜାତିରୁ ଏହି h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନରୁ ଲ iron ହ ଯେଉଁଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ପ୍ରଜାତିରୁ h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ କୁ ନକାରାତ୍ମକ ପ୍ରଜାତିରୁ ଅପସାରଣ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛନ୍ତି ତାହା ପ୍ରକୃତରେ କଠିନ

ତେଣୁ ଏତେ ସହଜ ପ୍ରକ୍ରିୟା ନୁହେଁ

ତେଣୁ କା ଦୁଇଟି ଯାଉଛି | ଛୋଟ ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଆଧାର ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଆହା ତୁମର ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ପୁଣି ଲୁଣ

ପାଇଁ ଯିବା ମୁଁ କହିଲି ସେମାନଙ୍କ ଲୁଣ ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ହୋଇପାରେ | ଦ୍ରବୀଭୂତ ଦ୍ରବୀଭୂତ କିମ୍ବା ଆମେ କହିପାରିବା ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଳ୍ପ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଦ୍ରବଣ ଦ୍ରବଣରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ସମାଧାନକୁ ଯିବ ଏବଂ ଏହା ସମାଧାନକୁ ଯିବ ଏବଂ ସମାଧାନକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରିବ ଯେଉଁଠାରେ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ ଏବଂ ତାପରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ | ପାଣିରେ ରଖନ୍ତୁ ତୁମେ ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ପାଇବ ନାହିଁ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ ସମାନ ନୁହେଁ ଏବଂ ଏହା ଏକ ପ୍ରତ୍ୟାବର୍ତ୍ତନଯୋଗ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ gno3 ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଏହା ସମାଧାନରେ ଅଛି ଏବଂ ଆପଣଙ୍କୁ ଆୟନ ପ୍ରଦାନ କରେ ଏହା ପ୍ରଦତ୍ତ ଆୟନକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଚ୍ଛିନ୍ନ କରେ ଯଦି ଆପଣ agcl ନିଅନ୍ତି | ସମାଧାନକୁ ନ ଯିବା ପାଇଁ କେବଳ ଏକ ଛୋଟ ଅଂଶ ସମାଧାନକୁ ଯାଏ ଏବଂ ତାହା ହିଁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ସ୍ଥିର କରିଥିଲି ମୁଁ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି

ତେଣୁ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ର ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଚାରୋଟି ଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ବିଚାର କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ତାହା ହେଉଛି ତୁମର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଦ୍ୱିତୀୟ ଲୁଣ ଏବଂ ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଦ୍ strong ଼ ଉଦାହରଣ ନେକ୍ଲ୍ ନେବେ | ଦ୍ୱିତୀୟ ମାମଲାରେ ଆମେ ch ତିନୋଟି କୋନା ଗ୍ରହଣ କରିବୁ

ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ଲୁଣ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଦ୍ strong ଆଧାର ଅଟେ ଏବଂ ସେଠାରେ avkc ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ର ଦୁର୍ବଳ କେସ୍ ଡିସ୍କସ୍ ଲୁଣ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥଟି ଆମେ ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଲୁଣର ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଦୁ sorry ଖିତ ଦୁର୍ବଳ | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହା ସହିତ ଏଠାରେ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ତୁମର ah ଶକ୍ତି ଶକ୍ତି ଏବଂ ଏହାର ଚାରୋଟି cl ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା scl ର ଏକ ଲୁଣ ଯାହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଆମୋନିୟା ସମାଧାନ ଯାହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ଏବଂ ଶେଷରେ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ସୋଡିୟମ୍ ଏସିଡ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ | ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟିର ଦୁର୍ବଳ ମୂଳ ଲୁଣ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରଥମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ର ଲୁଣକୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଏବଂ ଆମେ ମଧ ପ୍ରଥମେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯେ ସେମାନେ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରିବେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ସମାଧାନର ph ଯଦି ଆମର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ଅଛି ତେବେ ପ୍ରଥମ କଥା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ଲୁଣ ଯାହା ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବେସ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଲୁଣ ଏବଂ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ଯାହା ତୁମର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ଲୋରିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆ େ ଜାଣୁ | ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହେଉଛି ସମସ୍ତ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍

ତେଣୁ ଆମେ କେବଳ ନା ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଲେଖିପାରିବା ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ନା ପ୍ଲସ୍ ଜଳର ଉପସ୍ଥିତିରେ ପାଣିରେ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରେ ଏହା କେବଳ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ନା ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ପୁନର୍ବାର ଦୁଇଟି ocl ମାଇନସ୍ x | ପ୍ଲସ୍

ତେଣୁ ଏହି ସମାଧାନରେ ଯାହାକିଛି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ମିଳିବ ତାହା ଜଳରୁ ଆସିବ ଏବଂ 298 k ରେ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ପାୱାର୍ ମାଇନସ୍ ଚଉଦ ମୋଲ୍ ବର୍ଗ dm ମାଇନସ୍ ଛଅ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର h ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ କିମ୍ବା ଓହ ମାଇନସ୍ ଆଇରନ୍ ହେବ | ସମାନ ହୁଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା ମୂଳ kw ତଳେ ରହିବ କାରଣ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ kw ହେଉଛି h ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ବର୍ଗ ବର୍ଗରେ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆମେ କେବଳ h ପ୍ଲସ୍ ବର୍ଗ ଲେଖିପାରିବା

ତେଣୁ s ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ପାୱାର ମାଇନସ୍ 7 ମୋଲାର ସହିତ ସମାନ ହେବ |

ତେଣୁ ph ତୁମର ସରଳତା ହେବ

ତେଣୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ମାଟିର ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ପାଇଁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ର ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଲୁଣ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବର୍ଜ୍ୟବସ୍ତୁ ph ବର୍ତ୍ତମାନ ସୁରକ୍ଷିତ ରହିବ v କେସ୍ ର ଦ୍ୱିତୀୟ କେସ୍ ଲୁଣ ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସୋଡ୍ | ium acetate

ତେଣୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ହେଉଛି ଏସିଟିକ୍ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଯାହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ ଦ୍ strong ଆଧାର ଅଟେ ଏବଂ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ କହିଲି ଯେ ଏହା ଏକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ପାଣିରେ ବିଭକ୍ତ ହେବ

ତେଣୁ ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ n ପ୍ଲସ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ | ଯଦି ତୁମର ମନେ ଅଛି ଯେ ଗତ ଥର ମୁଁ ତୁମକୁ ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ସମାଧାନରେ ଆୟନର ଆଚରଣ ବିଷୟରେ କହିଥିଲି

ତେଣୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ଜଳକୁ ମନେରଖିବାକୁ ଦିଅ, ଯେତେବେଳେ ନା ପ୍ଲସ୍ ପାଣିରେ ଥିବ, ଏହା ତୁମକୁ ନା ପ୍ଲସ୍ ସମାନ nm ପ୍ଲସ୍ ସମାନ କରିବ ଏବଂ ch ତିନୋଟି କୋ ସହିତ ସମାନ | ମାଇନସ୍ ଏହି ଆୟନ କେବଳ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ହୋଇନଥାଏ କିନ୍ତୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଦେବ ଏବଂ ଓହ ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଅଧିକାଂଶ କ୍ଷେତ୍ରରେ ପାଇବାକୁ ଯାଉଛନ୍ତି ସର୍ବଦା ଓହ ମାଇନସ୍ ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପାଣିରୁ ପାଇଥା’ନ୍ତି | ମୁଁ ପୋହିର ph ଗଣନା କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଜାଣିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯେ ଓ oh ମାଇନସ୍ ର ମୂଲ୍ୟ କିପରି ଅଟେ

ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ch co co minus plus s two o ch ch coh plus oh minus so th ଏହା ହେଉଛି ତୁମର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ହିସାବ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯଦି h ମାଇନସ୍ ଆୟନ କ’ଣ ମୁଁ ଜାଣେ ଯଦି ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ର ଏସିଡ୍ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା j ଆମେ କହିପାରିବା

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ kh ଲେଖିବା ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହାକୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ କିଲୋଗ୍ରାମ ସନ୍ତୁଳନ କୁହାଯାଏ | kh ଯେହେତୁ ଏହା ତୁମର ଲୁଣର ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ kh ତିନିଟି କୋହ ସହିତ ଓହୋ ମାଇନସ୍ ମଧ୍ୟରେ cs ତିନି କୋ ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି ଯଦି ମୁଁ ଅନୁମାନ କରେ ଯେ ତୁମର c ହେଉଛି ଲୁଣର ଏକାଗ୍ରତା ତେବେ c ହେବ କାରଣ ଏହା ପୁଣି ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ |

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ ସମୁଦ୍ର ଲୁଣର ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଏକାଗ୍ରତା ହେଉଛି ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଏବଂ ଯଦି ମୁଁ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହି ଆଲଫା ଏବଂ ଆମେ c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ପାଇବୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି cs ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଆଲଫା ମୋଲ୍ ଆପଣଙ୍କ ରୂପାନ୍ତରିତ ହୋଇଛି | ଏହି ପରିପ୍ରେକ୍ଷୀରେ ତିନୋଟି କୋସ୍ ଆମେ କେବଳ ଏହି ସମୀକରଣ ଲେଖିପାରିବା ଏବଂ ଆମେ ଏହାକୁ ଏଠାରେ ଏକ ସି ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଦ୍ୱାରା c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ରଖିପାରିବା

ତେଣୁ kh ହେଉଛି ଏସିଟିକ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ଓ ମାଇନସ୍ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଓହ ମାଇନସ୍ cs ଅନୁପାତ ମାଇନସ୍ ଆୟନ କିମ୍ବା ଆପଣ ଏଥିରେ ପ୍ରକାଶ କରିପାରିବେ | ସର୍ତ୍ତାବଳୀ ଆଲଫା ର ବର୍ତ୍ତମାନ ମଧ kh ଲେଖିବା , kh ହେଉଛି ch ତିନି କୋହକୁ ଓହ ମାଇନସ୍ ରେ ch three coo minus i ok ch three co minus ରେ ବିଭକ୍ତ | ch ch cohch three coh ଦ୍ୱାରା ବର୍ତ୍ତମାନ kh କୁ k କୁ ଗୁଣିତ କର ଏହି ବାତିଲ୍ ବାତିଲ୍ କରେ

ତେଣୁ ଏହା କେବଳ kw ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ kw ତୁମର kh ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ kw ଆମେ ଜାଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ kh ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ kh c ଆଲଫା ca ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗ ସହିତ c ଏକ ମାଇନସ୍ ଦ୍ୱାରା ସମାନ | ଆଲଫା ଯାହା ତୁମର ସମାନ, ଯଦି ଗୋଟିଏ ଆଲଫା ଠାରୁ ବହୁତ ବଡ ତେବେ ଆମେ କେବଳ c ଆଲଫା ବର୍ଗ c ଆଲଫା ବର୍ଗ ଲେଖିପାରିବା କିମ୍ବା

ତେଣୁ ଆମେ ଲେଖିପାରିବା ଆ oh ଓହ ମାଇନସ୍ c ଆଲଫା ସହିତ ସମାନ କାରଣ ଓହ ମାଇନସ୍ c k ଆଲଫା ସହିତ ତୁମର kh ଇଚ୍ଛା ସହିତ ସମାନ | be ଏବଂ kh c ଆଲଫା ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ ଏବଂ

ତେଣୁ ଯଦି ମୁଁ ଏହାକୁ c ଦ୍ multip ାରା ଦୁଇଗୁଣ କରେ ତେବେ ଏହି c କୁ kh ରେ c ଆଲଫା ବର୍ଗ ହେବ ଯାହାକି ଓହ ମାଇନସ୍ ବର୍ଗ ଏବଂ

ତେଣୁ h ମାଇନସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ଏକାଗ୍ରତା kh ରେ ସମାନ ଅଟେ | c ଏବଂ kh ରେ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ kh କୁ ଗଣନା କରୁଛୁ ତୁମର kw ଦ୍ ka ାରା କା ସହିତ c ରେ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହି ସମୀକରଣ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା kw ଦ୍ ka ାରା c ରେ ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଇପାରିବ ଆମେ ଏଠାରେ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ସମାନ | ଅଧା ଲଗ୍ ତୁମର kw ଦ୍ ka ାରା c ରେ ଅଧା ଲଗ୍ kw ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ କା ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ଏହା ମାଇନସ୍ ସାଇନ୍ ସହିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ ମାଇନସ୍ ସାଇନ୍ ରଖିବା ଏବଂ
ତେଣୁ ପୋହ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହି ସମୀକରଣରୁ ଆମେ କ’ଣ କରିପାରିବା ହିସାବ କରିପାରିବା | poh ସମାଧାନ ଏବଂ ଯେହେତୁ poh plus ph 14 ସହିତ ସମାନ, ତୁମେ ତୁମର ସମାଧାନର ph ଗଣନା କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି
ତେଣୁ ଆମେ ପ୍ରଥମେ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଏସିଡ୍ ର ଲୁଣ ଏବଂ vk ଦୁର୍ବଳ ଅମ୍ଳର ଲୁଣ ଏବଂ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ବର୍ଜ୍ୟବସ୍ତୁ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ | ଆମେ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଲୁଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ଆଧାର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଏଠାରେ ଶକ୍ତି ଶକ୍ତି ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କଲୁ ପୁନର୍ବାର ଶକ୍ତି ଶକ୍ତି ଏହା ଦ୍ରବୀଭୂତ ଲୁଣ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ସମାଧାନରେ ରଖୁ ଏହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାଙ୍ଗିଯିବ
ତେଣୁ ଏହା ତୁମର ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ତେବେ ଏହା ତୁମକୁ ns4 vb ର ଏକାଗ୍ରତା ମଧ c ସହିତ ସମାନ କରିବ | ସମାଧାନ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ nh4 କୁ ଯାଆନ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଜଳ ସହିତ ଆପଣଙ୍କୁ ns ତିନୋଟି ସମାନ ପ୍ଲସ୍ ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ତିନୋଟି ଦୁ sorry ଖିତ ଆହା ହଁ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ରିଭର୍ସିବଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ
ତେଣୁ ଆପଣ kh ଲେଖିପାରିବେ ns ତିନୋଟି x ତିନୋଟି o ପ୍ଲସ୍ ns ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ns3 ନେଟୱର୍କ ସମାଧାନ ଆପଣଙ୍କୁ nh4 ପ୍ଲସ୍ ଦେଇଥାଏ ଏହା ହେଉଛି ଜଳୀୟ ଜଳରେ ଆପଣଙ୍କର ଭଏସ୍ ମାଇନସ୍ ଆୟନ ଏବଂ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର kb kb ଆପଣଙ୍କ ସହିତ ସମାନ | ns4 ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ ns ତିନୋଟି ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ kh ଗଣନା କଲୁ ଯାହା ns ତିନିଟି ସମାନ s s o o ପ୍ଲସ୍ ରେ nh ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହୁଏ ଯଦି ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମେ kb କୁ kh କୁ ଗୁଣନ କରିଥାଉ ତେବେ ଏହା b କୁ ଯିବ | e kw ସହିତ ସମାନ ଯଦି ଆମେ ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଆଧାରର kw ଏବଂ kb ଜାଣୁ ତେବେ ଆମେ kh କୁ ଗଣନା କରିପାରିବା ଏବଂ ଥରେ kh କୁ ଧ୍ୟାନ ଦେଲେ ଆମେ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା ଏବଂ ଓହ ମାଇନସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା କିମ୍ବା h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏକାଗ୍ରତା ଗଣନା କରିପାରିବା
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଲେଖିବା କିପରି ଆମେ ଗଣନା କରିପାରିବା | ଏହା ହେଉଛି ns ଚାରି ପ୍ଲସ୍ s ଦୁଇଟି ଅନସ୍ ତିନୋଟି ସମାନ ପ୍ଲସ୍ s ତିନି o ପ୍ଲସ୍ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ସନ୍ତୁଳନରେ ତୁମର ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଶୂନ୍ୟ ଶୂନ୍ୟ ଅଛି ଏହା ହେଉଛି ସମୁଦ୍ର ଲୁଣ ଏକ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି c ଆଲଫା ସି ଆଲଫା ଏବଂ
ତେଣୁ kh ଯାହାକି kb ଦ୍ୱାରା kw ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ କିଛି ନୁହେଁ | ଆମେ ହିସାବ କରିଛୁ cs ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗ ସହିତ ସମାନ, ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଆଲଫା ଏବଂ ଯଦି ଆଲଫା ବହୁତ ଛୋଟ ତେବେ ଆମେ କେବଳ c ଆଲଫା ବର୍ଗ ଲେଖିପାରିବା
ତେଣୁ ca ବର୍ଗ ଆଲଫା ବର୍ଗ କେବଳ c ରେ kh ଅଟେ ଏବଂ ଏହା h plus sin square ଛଡା ଆଉ କିଛି ନୁହେଁ | କିମ୍ବା s ତିନୋଟି ଗୋଟିଏ ବର୍ଗ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ତୁମର h ରେ h
ତେଣୁ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ଏକାଗ୍ରତା kh ର ଏକ ବର୍ଗ ମୂଳକୁ k ର ବର୍ଗ ମୂଳକୁ c କୁ ନେଇ ଗଣନା କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ kh ରେ kh କୁ kv ରେ c
ତେଣୁ ଏହା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ | ସହଜ ଯଦି ତୁମେ ବୁ understand ି ପାରିବ କିପରି ଏହି ସମୀକରଣକୁ କିପରି ଗଣନା କରାଯିବ ଆହା ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ଆୟନଗୁଡିକ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରେ ମାଟି ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ସ୍ଥିର ପାଇଁ ଏକ ସମୀକରଣ ଲେଖିବା ସହଜ ଅଟେ, ଏହା ତୁମର ଆୟନିକ୍ ଉତ୍ପାଦ ସହିତ ଜଡିତ | ତୁମର କା କିମ୍ବା kb ଥରେ ଜାଣିବା ପରେ ଆମେ ତୁମର ଲୁଣ ନେଇଥିବା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ତୁମର ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବିଷୟରେ ଜାଣିବା ପରେ ଆମେ ତୁମର ପ୍ଲସ୍ ଆଇରନ୍ କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ଆୟନ ବିଷୟରେ ଜାଣିପାରିବା | ସମାଧାନ
ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଆମେ କେବଳ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ h ପ୍ଲସ୍ ନେଉଛୁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଦୁ sorry ଖିତ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଆପଣଙ୍କ ଲଗ kw ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kb ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ c ଦେବ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ph ମାଇନସ୍ ଅଧା ସହିତ ସମାନ, ଆପଣ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ kw ଦେଖନ୍ତି | ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kw ହେଉଛି pkw କିମ୍ବା କେବଳ ତୁମେ ତୁମର pkw ଲେଖି ପାରିବ
ତେଣୁ pkw ରେ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଏବଂ ମାଇନସ୍ ଲଗ୍ kb ହେଉଛି pkb ପ୍ଲସ୍ ଲଗ୍ ମାଇନସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ c ଅଧା pkb ପ୍ଲସ୍ ଅଧା ଲଗ୍ c ଏହିପରି ଭାବରେ ଆମେ ph ର ହିସାବ କରିପାରିବା | lution ଯଦି ଆମେ ଜାଣୁ ସମାଧାନରେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଲୁଣ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଶେଷଟି ହେଉଛି ତୁମର ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳ ବେସ୍ ଦୁର୍ବଳ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଦୁର୍ବଳତା ପାଇଁ ଲୁଣ | ଏହା ସରଳ ଏବଂ ସମାଧାନରେ ଶତପ୍ରତିଶତ ସମାଧାନ କରିପାରିବ ଏହା ବିଚ୍ଛିନ୍ନ ହେବ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ch ତିନୋଟି କୋଓ ମାଇନସ୍ ପ୍ଲସ୍ ns ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ଓକେ ଦେବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଭାବିବେ ଯଦି ଜଳୀୟ ସମାଧାନରେ ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ କିପରି ବ୍ୟବହାର କରିବ ତାହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଅବକ୍ଷୟ ହେବ | ତିନୋଟି କୋହ ପ୍ଲସ୍ ଓ oh ମାଇନସ୍ n ଏବଂ kh ତୁମର ch ତିନି କୋହ ସହିତ ଓହ ମାଇନସ୍ ସହିତ ch ତିନୋଟି କୋ ମାଇନସ୍ ଦ୍ divided ାରା ବିଭକ୍ତ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରିବ ଏହା ପାଣିରେ ଏହା ଆମୋନିୟା ଆମୋନିୟା ପ୍ଲସ୍ ଥ୍ରୋ ପ୍ଲସ୍ ଦେବ | ସମାଧାନ h3o ପ୍ଲସ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍
ତେଣୁ ତାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ତୁମେ ତୁମର ଆସେଟେଟ୍ ଆୟନ ପାଇଁ kh ଏବଂ ତୁମର ଆମୋନିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଲୁହା ପାଇଁ kh ଲେଖି ପାରିବ ଏବଂ ଶେଷରେ ତୁମେ h ପ୍ଲସ୍ ଗଣନା କରିପାରିବ | ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଲୁଣ ପାଇଁ କରିଥିବା ଉପାୟ
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |