ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରିର ଶ୍ରେଣୀକୁ ସ୍ୱାଗତ | emf ଚିହ୍ନିତ ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛି ଯେ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ କିପରି କୋଷର ସମ୍ଭାବନାକୁ ମାପ କରିବେ ଏହା ଏକ କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ which ାରା ଯାହାକୁ ପଗ୍ଗେଣ୍ଡର୍ଫ କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତି କୁହାଯାଏ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଜଣାଶୁଣା emf ର ମାନକ ସେଲର ବିକ୍ରୟ ବ୍ୟବହାର କରିବା ଉଚିତ ଏବଂ ତା’ପରେ ତାହା ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତୁ | ତୁମର ସାହାଯ୍ୟରେ ଅଜ୍ଞାତ କକ୍ଷ ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ତୁମେ ଏକ ବ୍ୟବସ୍ଥା ଜାଣିଛ ଯାହା ପ୍ରୋଜେଣ୍ଡଅପ୍ କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତି ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଏହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ତୁମର ବାହ୍ୟ ବ୍ୟାଟେରୀ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ତୁମର ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିରୋଧ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ତୁମର ଗୋଟିଏ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ସେଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ତୁମର ଆଉ ଏକ ଅଜ୍ଞାତ ସେଲ୍ x ଅଛି | ଏହା ଏକ ମାନକ କକ୍ଷ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଏହା ଦ୍ୱାରା ଏକ ଗାଲଭାନୋମିଟର ମାଧ୍ୟମରେ ସଂଯୋଗ କରନ୍ତି କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଏଠାରେ ସମାନ ବ୍ୟବସ୍ଥା କରନ୍ତି ଯେତେବେଳେ ବି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପୋଇ ବିରୁଦ୍ଧରେ କ def ଣସି ବିଘ୍ନ ନଥାଏ | ଏହି ପ୍ରତିରୋଧରେ ଏହା ମୂଳତ a ଏକ ଲମ୍ବା ତାରର ପରିଧାନ ଅଟେ ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ ତାର ସହିତ ସଂଯୋଗ କରୁଛନ୍ତି ଯେଉଁଠାରେ ଏହି ଗାଲଭାନୋମିଟର ସଂଯୁକ୍ତ

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ n ନିକ୍ରୋମ୍ କିମ୍ବା ସମାନ ପରିଧାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ କ def ଣସି ବିଘ୍ନ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହିଟିର କ def ଣସି ବିଘ୍ନ ନାହିଁ | ତାପରେ ସଂପୃକ୍ତ ଦ s ର୍ଘ୍ୟଗୁଡିକ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ କୋଷର ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ କିମ୍ବା emf ସହିତ ଆନୁପାତିକ ହେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଅନୁପାତକୁ ନେଇ ଆପଣ ଏହି ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଜାଣିପାରିବେ ବର୍ତ୍ତମାନ କାହିଁକି ଏହି ବ୍ୟବସ୍ଥା କରାଯାଇଛି କାରଣ emf ହେଉଛି ରିଭର୍ସିବଲ୍ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା | ଯଦି ତୁମେ ଏକ ସାଧାରଣ ଭୋଲ୍ଟମିଟର ତେବେ ଏହା ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଭୋଲ୍ଟମିଟରରେ ଏକ ଡିଫ୍ଲେକ୍ସନ୍ ହେବା ପାଇଁ ତୁମକୁ କିଛି ପରିମାଣର x ଅତିରିକ୍ତ କରେଣ୍ଟ ଯୋଗାଇବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଏହା ଖସିଯିବ ଯାହା ସେଲର ନାବିକତା ଏବଂ ସେଲର ରିଭର୍ସିବିଲିଟି ହେବ | ହଜିଯାଅ, ସେଥିପାଇଁ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ରିଭର୍ସିବିଲିଟି ପାଇବା ପାଇଁ ଆମକୁ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଯେକ way ଣସି ପ୍ରକାରେ ସେଲ୍ ଇ ସେଲ୍ ହେଉଛି phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ phi ବାମ | ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଆସନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ଜାଣିବା ପାଇଁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାଣିବା ପାଇଁ ଆମେ କିପରି ଅନୁରୂପ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିପାରିବା କିପରି ତୁମେ ସେହି ଅନୁରୂପ କକ୍ଷକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ can କରିପାରିବ ଯାହା ଅନୁରୂପ ଗାଲ୍ଭାନିକ୍ ସେଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଦୁଇଥର ଉଦାହରଣକୁ ଦୃ solid ଼ କରିବା | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ଲସ୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର କଠିନ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଠିକ

ତେଣୁ ରେଡକ୍ସ ଏଗୁଡ଼ିକ ଯୋଡିହୋଇଥିବା ପ୍ରକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ରେ ସାଧାରଣତ right ଡାହାଣ ହାତ ଭାବରେ ଲେଖାଯାଇଥାଏ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍

ତେଣୁ ହ୍ରାସ ଘଟୁଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦୁଇଟି ଏଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ଏଗ୍ କଠିନ ଆନାଡ୍ ପାଇବ ଏହା ଏକ ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ୟୁ କଠିନ ହେବ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କ୍ୟୁ 2 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଠିକ ଅଛି |

ତେଣୁ ଅନୁରୂପ ଅର୍ଦ୍ଧ କକ୍ଷଗୁଡ଼ିକ ଏହିପରି ଆଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏଗ୍ କଠିନ ପରି ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ହେବ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ତୁମେ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ତୁମେ ଏହି ଦୁଇଟିକୁ ଯୋଡିଦିଅ |

ତେଣୁ ତୁମକୁ ଏହାକୁ ଏଥିରେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ | ଡାହାଣ ପାର୍ଶ and ରେ ଏହାକୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖନ୍ତୁ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ସେଲ୍ ପାଇଁ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ cu cu 2 ପ୍ଲସ୍ ହେବ ଏବଂ ତା’ପରେ ଦୁଇଥର ଭୂଲମ୍ବ ରେଖା ହେବ କାରଣ ଏହି ସମାଧାନ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ସମାଧାନ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କର ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ | ଏଠାରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଛି ତୁମର ହ୍ରାସ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ସାଧାରଣତ the ଉପସ୍ଥାପନା ଅଟେ ଯାହା ମୁଁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ that କରୁଛନ୍ତି ଯାହା ଏହି ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଯାଉଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହି କୋଷରେ ଏହି ସାମଗ୍ରିକ ରାସାୟନିକ ପରିବର୍ତ୍ତନ ପାଇବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ତାପରେ ତୁମେ ଏହିପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ, ଆସନ୍ତୁ ଆସନ୍ତୁ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ କୁ ଆସିବା ଯାହା ସହିତ ଆମେ ଆମର ଆଲୋଚନା ଆରମ୍ଭ କଲୁ

ତେଣୁ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଜିଙ୍କ କଠିନ ଜିଙ୍କ ସଲଫେଟ୍ ଏକାଗ୍ରତା ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଏକତା ହୋଇପାରେ | ଅନ୍ୟ କିଛି ତାପରେ cu so4 ଏକାଗ୍ରତା ସରଳତା ପାଇଁ ଏକ ହୋଇପାରେ ମୁଁ ଏକତା ପାଇଁ ଗଣନା ଏକାଗ୍ରତା ନେଉଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ପାଇଁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ | ପୂର୍ବର ଏକ ଉଦାହରଣ ପାଇଁ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଉପସ୍ଥାପନା, ତୁମର ଇ ସେଲ୍ ଏଠାରେ ରହିବ ଇ ସେଲ୍ phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ phi ବାମ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଯାହା phi ag plus ag minus phi cu ସହିତ plus cu ସହିତ ସମାନ | ଏହା ଅପ୍ ଅପ୍ କନକ୍ଲେଭ ସହିତ ଅନୁରୂପ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ତୁମେ ସମାନ ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରିପାରିବ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଆମ ପାଖରେ ଆମର ଏହି ଭଳି ଦୁଇଟି ଅଧା କୋଷ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଲୁଣ ସେତୁ ସାହାଯ୍ୟରେ ଏଗୁଡିକ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ସଂଯୁକ୍ତ , ତା’ହେଲେ ଏଥିରୁ କିଛି ବିଦ୍ୟୁତ୍ ବାହାର କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଜାଣିବା ପାଇଁ ସିଷ୍ଟମ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ ଅଛି କିନ୍ତୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ହେଉଛି ଏହି ସେଲ୍ କୁ ଅଧା ସେଲ୍ କିମ୍ବା ଅଧା ସେଲ୍ କିପରି ଖୋଜିବେ | ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାର କାରଣ ହେଉଛି ଆମେ ଜାଣୁ ନାହିଁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ କ’ଣ ହେବ ଆମେ ଜାଣିନାହୁଁ ସମ୍ଭାବ୍ୟ କ’ଣ ହେବ କିନ୍ତୁ ବିନ୍ଦୁଟି ପ୍ରୋଜେଣ୍ଡପ୍ କ୍ଷତିପୂରଣ ପ୍ରଣାଳୀ ବ୍ୟବହାର କରୁଛି ଯାହା ଦ୍ cell ାରା ଆମେ କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ଖୋଜି ପାରିବା

ତେଣୁ କୋଷର ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଏଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରେ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ପାର୍ଥକ୍ୟ | ଦୁଇଟି ତେବେ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ | ଏଥିରୁ କ’ଣ ଅବଦାନ ରହିବ ଏବଂ ଏଥିରୁ କ’ଣ ଅବଦାନ ରହିବ ଯଦି ଆମେ ଜାଣିବାକୁ ଚାହିଁବୁ ତା’ହେଲେ ଆମକୁ ଜାଣିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଏହାର ସମ୍ଭାବ୍ୟତାକୁ କିଛି ମାନକ ସମ୍ଭାବନା ସହିତ ତୁଳନା କର ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ଅର୍ଦ୍ଧେକର ସମ୍ଭାବନା | କକ୍ଷ ଯାହାର ମୂଲ୍ୟ ପୂର୍ବରୁ ଠିକ ଅଛି ଜଣାଶୁଣା କିମ୍ବା ଯାହାର ମୂଲ୍ୟ କିଛି ଠିକ ବୋଲି ଧରାଯାଏ

ତେଣୁ ସାଧାରଣତ that ତାହା ହେଉଛି ଲକ୍ଷ୍ୟ ଠିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ମାପ ମାପିବା ଆମକୁ ଏକ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡର ସାହାଯ୍ୟ ନେବାକୁ ପଡିବ ଯାହାକୁ ତୁମେ ଅଧା ସେଲ୍ ଜାଣିଛ | ଯାହାକୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବା ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଧା ସେଲ୍ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏହା ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହି pt କଠିନ ପରି ଉପସ୍ଥାପିତ ହୁଏ ତାପରେ ଗୋଟିଏ ବାର୍ p 1 ବାରରେ h2 ଗ୍ୟାସ୍ ତା’ପରେ h ପ୍ଲସ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଥିଲା ଏହା ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ବୋଧହୁଏ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ hcl ଠିକ୍ ଏବଂ ସମସ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ଯେତେବେଳେ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ସମସ୍ତ ତାପମାତ୍ରାରେ ରକ୍ଷଣାବେକ୍ଷଣ କରାଯାଏ, ଏହି phi ଏହି ଅବସ୍ଥାକୁ 0 ସହିତ ସମାନ ବୋଲି ଧରାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଅବସ୍ଥା ବଜାୟ ରହିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ଲାଟିନ୍ ଅଟେ | ଓମ୍ କଠିନ ବର୍ତ୍ତମାନ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ପଲିଥିନ୍ ପରିଧାନ କିମ୍ବା ପଲିଥିନ୍ ପ୍ଲେଟ୍ ଯାହା ଉପରେ ସୂକ୍ଷ୍ମ ଭାବରେ ବିଭାଜିତ ପଲିଥିନ୍ କଣିକା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆପଣ ଆବୃତ ଅଟନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହା ପଲିଥିନ୍ ପଲିଥିନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଚିତ୍ରକଳାତ୍ମକ ଭାବରେ ମୁଁ ଏହିପରି ଚିତ୍ର କରିପାରିବି

ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କର ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଅଛି ଯେଉଁଠାରେ ପଲିଥିନ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଥିଲା | ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମୋଲାର୍ hcl ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଶୁଦ୍ଧ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ଏଠାରେ ବବୁଲ୍ ହୋଇଛି ଠିକ ଅଛି ଏଠାରେ ବବୁଲ୍ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ solution ାରା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଦ୍ରବଣ ସମାଧାନ ହୋଇପାରେ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ଦ୍ରବଣୀୟତା ହୋଇପାରେ ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପରିପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ଏହାକୁ ମାନକ କୁହାଯାଏ | ସମସ୍ତ ତାପମାତ୍ରାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ହେଉଛି ଏହାର

ଆହା ଫି ମୂଲ୍ୟ ଯାହା ଅଧା କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ଶୂନ୍ୟ ବୋଲି ଧରାଯାଏ ଏବଂ ଅଧା ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆହା h  h  ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପରି ଚାଲିଥାଏ ଯାହା ଅଧା h2  ଗ୍ୟାସ୍ ଗୋଟିଏ ବାର୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି | ଆହା ଏହା ହେଉଛି ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କରନ୍ତୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କରନ୍ତୁ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏହି ମାନକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ହେବ ଏବଂ ତା’ ପରେ ସେଲ୍ ର ଏମ୍ଏଫ୍ 298 କେଲଭିନରେ ଥାଇପାରେ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହି emf  ସହିତ ସମାନ ହେବ | ଅଜ୍ unknown ାତ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ମୁଁ କହୁଛି emf  ଅଜ୍ unknown ାତ ଅଜ୍ unknown ାତ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ପାଇଁ ସମ୍ଭବତ so  ଏତେ ସଂକ୍ଷେପରେ ତୁମେ କଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡକୁ ଦମ୍ପତି କର | ଦ୍ୱିତୀୟାର୍ଦ୍ଧ କକ୍ଷ ଦ୍ୱିତୀୟାର୍ଦ୍ଧ କକ୍ଷ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଏହା ଭାବୁଛି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଆନାଡ ଯାହା ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖାଯାଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ହୁଏତ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏହା ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏବଂ ଏହା ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆନାଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପରି ଚାଲିଥାଏ | ଏହି h  ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଅଧା h2  ଗ୍ୟାସ୍ ଗୋଟିଏ ବାର୍ ପାଇଥାଏ ଏବଂ ଡାହାଣ ହାତର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଡାହାଣ ହାତର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେବ ଯାହାର ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା | ଓକେ ଖୋଜିବା ପାଇଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଡାହାଣ ହାତର ଅଧା କୋଷର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନାକୁ ସନ୍ଧାନ କରିବାରେ ସକ୍ଷମ ହେବେ

ତେଣୁ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା

ତେଣୁ ରେଡକ୍ସ ରେଡକ୍ସ ସକ୍ରିୟ ପଦାର୍ଥର ଏକାଗ୍ରତା କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ହୋଇପାରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଆହା ସହିତ ଜଡିତ ବୋଲି କୁହାଯାଏ ଏକତା ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏହିପରି ରଖନ୍ତି ତେବେ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା କିମ୍ବା ଏମ୍ଏଫ୍ କିମ୍ବା ସେଲ୍ ଏମ୍ଏଫ୍ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବନା ସହିତ ସମାନ | କିମ୍ବା ପ୍ରଶ୍ନର ଅଧା କକ୍ଷର ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା କିମ୍ବା ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା

ତେଣୁ ଆପଣ ଯାହା ଲେଖିପାରିବେ ତାହା ହେଉଛି ମ e  ଳିକ ଭାବରେ ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡ ଯାହାକି ଆପଣଙ୍କର ମାନକ ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଫି ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡ ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ ଫି ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡଟି ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ |

ତେଣୁ e  ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡଟି phi  ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆପଣ ଏହା ସହିତ ଜାଣିପାରିବେ ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଆପଣ ଅଜ୍ଞାତର ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଜାଣିପାରିବେ | ଅଧା ସେଲ୍ ଯାହାର ତୁମେ ଜାଣିଛ ଏହି ସମ୍ଭାବ୍ୟ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଠିକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଧରାଯାଉ ଆମେ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ କହିବା ପାଇଁ ଜାଣି ନାହୁଁ ଏହି ଅପ୍ସେଲ୍ସ ପାଇଁ ଦୁଇଟି ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ଏବଂ ତୁମକୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହାକୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସହିତ ଯୋଡିଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ସେ ତୁମର ନିର୍ମିତ ସେଲ୍ ହେବ ତାପରେ ସେ 2 ପ୍ଲସ୍ 1 n  ତାପରେ କ୍ୟୁ କଠିନ କ୍ୟୁ ମେଟାଲ୍ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଅଧିକ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ pt  ପ୍ଲାଟିନମ୍ କଠିନ ଏହା ପ୍ଲାଟିନାଇଜଡ୍ ପ୍ଲାଟିନମ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ତାପରେ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଶୁଦ୍ଧ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗ୍ୟାସ୍ ପାସ୍ କର | ଗୋଟିଏ ବାର୍ ଚାପ ଏବଂ କୁହନ୍ତୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କର କିମ୍ବା ନବେ ଆଠଟି କେଲଭିନକୁ ଠିକ୍ ଭାବରେ ପଚିଶ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ କୁହନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ବାର୍ ତାପରେ h  ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର୍ ସଲ୍ୟୁସନ୍ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହା ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅଂଶକୁ ସମାପ୍ତ କରେ ଏବଂ ଏହା ଏହା ହେଉଛି ଆପଣଙ୍କର ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁ sorry ଖିତ ଏହା ଆପଣଙ୍କର ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏହା ହେଉଛି ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ଯାହାକୁ ଆପଣ ରଖିବେ ଆପଣ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହାକୁ ଡାହାଣ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ମଧ୍ୟ ରଖିପାରିବେ ସେହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଯତ୍ନବାନ ହେବାକୁ ପଡିବ | ଚିହ୍ନ ବିଷୟରେ କିନ୍ତୁ ଯେକ way  ଣସି ପ୍ରକାରେ ତାହା ଅସୁବିଧା ନୁହେଁ

ତେଣୁ ସରଳତା ପାଇଁ ଆମେ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡକୁ ଆପଣ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଧା କକ୍ଷ ଏବଂ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅଜ୍ଞାତ ଅଧା କକ୍ଷକୁ ରଖିଥାଉ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଅନ୍ୟ ଉପାୟରେ କରିପାରିବେ | କ a  ଣସି ଅସୁବିଧା ନୁହେଁ ଯେ ଆପଣଙ୍କୁ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଥର ଏହା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେ ଆହାକୁ ଏଠାରେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଆପଣ ଏହାକୁ ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ରଖିପାରିବେ ଏବଂ ଏହା ଏଠାରେ ଶେଷ ହୋଇପାରିବ ଠିକ୍

ତେଣୁ ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏବଂ ଏଠାରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଚାଲିଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାକୁ ତମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସହିତ ଦମ୍ପତି କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏକ ଡବଲ୍ ଭର୍ଟିକାଲ୍ ଲାଇନ୍ କୁ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏକ ମିଟର ସହିତ ସମାନ କରନ୍ତୁ ତାପରେ ଏହା କଠିନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ସେଲ୍ କୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କରେ ଯାହା ଆପଣ ଏହାକୁ ସମାପ୍ତ କରିଛନ୍ତି ଏବଂ ତାପରେ ଆପଣଙ୍କୁ କଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଆପଣ ଏହି emf  ର ମାପ କରିବେ | ଏହି ସେଲ୍ ଅବଶ୍ୟ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଯେକ cell  ଣସି ମୂଲ୍ୟକୁ ସେଲ୍ ର emf  ଭାବରେ ପାଇବେ ତାହା କେବଳ ଏହି ସହିତ ସମାନ ହେବ ଯାହା ହେଉଛି ଏହି ଠିକଣାର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ସହିତ ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ତୁମର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଜାଣିବା ପାଇଁ | r  ଅଜ୍ଞାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ତୁମେ ଏହାକୁ ହ୍ରାସ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ହ୍ରାସ କରିବା ଉଚିତ ଯାହାକି ତୁମର ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ପାର୍ଶ୍ୱ କାରଣ ପାରମ୍ପାରିକ ଭାବରେ ଏହା ହେଉଛି ଯେ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ହ୍ରାସ ଘଟୁଛି ଏବଂ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅଛି | ଠିକ ଅଛି ତେଣୁ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ 298 କେଲଭିନରେ ମାପ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ପାଇବେ ତୁମେ କିଛି ମୂଲ୍ୟ ପାଇବ ଏବଂ ଏହା ମିଳିବ ଯେ ମୂଲ୍ୟ ଇ ସେଲ୍ ଯାହା phi  ଡାହାଣ ସହିତ ସମାନ ଯାହା 0.34 ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ | ଏହି ତାପମାତ୍ରା ଅବସ୍ଥାରେ

ତେଣୁ ଏହି ଅଧା କୋଷର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଅତଏବ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକି cu  2  ପ୍ଲସ୍ 1 ମିଟର ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ cu  0  କଠିନ କରିଥାଏ ଯାହା ଦ୍ this ାରା ଏହା ଅଧିକ ପାଇଛି | ବହୁତ ଭୋଲ୍ଟ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଚାହାଁନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଜାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ ଡେଲଟା g  ଅନୁଯାୟୀ ପ୍ରକାଶ କରନ୍ତୁ ତେବେ ଡେଲଟା g  ଡେଲଟା g  ମାଇନସ୍ nfe  ସହିତ ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ ଇ ପଜିଟିଭ୍ ଯେହେତୁ ଏହି ଇ ସେଲ୍ ସକରାତ୍ମକ

ତେଣୁ ଏହି ଡେଲଟା g  pr  ପାଇଁ ଓସେସ୍ କାରଣ ଏହା ଇ ଶୂନ

ତେଣୁ ଡେଲଟା ଜି ଶୂନ

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ସକରାତ୍ମକ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ ଡେଲଟା ଜି ଶୂନ୍ୟ ଦଣ୍ଡ ନକାରାତ୍ମକ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ସ୍ୱତ aneous  ପ୍ରବୃତ୍ତ ହେବ କାରଣ ଏହା ତମ୍ବା ଦୁଇଟି ଯୁକ୍ତ ଦୁଇଟି ତମ୍ବା ପରି ଉପସ୍ଥାପିତ ହେବ ଏହା ଏକ ସ୍ୱତ aneous  ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା | ଆହା ତଳେ ଏହି ସମୁଦାୟ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା, ଯେଉଁଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସେଲର ଅନ୍ୟ ପାର୍ଶ୍ୱ ହେଉଛି ମୁଁ ହେଉଛି ଆହା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ କୁ h  plus  ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସମୁଦାୟ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମୁଁ ଏହାର ଅର୍ଥ ଗୋଟିଏ ଏହି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏବଂ ଏହି ଉପସାଗରୀୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯଦି ଆପଣ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଏକାଠି ଯୋଡନ୍ତି ତେବେ ସଂପୃକ୍ତ ଡେଲ୍ଟା ଜି ଶୂନ ଶୂନରୁ କମ୍ ହେବ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ସ୍ ont  ତ aneous  ସ୍ୱତ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣଙ୍କର ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା କିମ୍ବା ସେଲ୍ ଏମ୍ଏଫ୍ ପଜିଟିଭ୍ ତେବେ ନେଟ୍ | ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ସ୍ୱତ aneous  ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ନେଟ୍ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏକ ସ୍ୱତ aneous  ପ୍ରବୃତ୍ତ

ପ୍ରକ୍ରିୟା ବର୍ତ୍ତମାନ ସମାନ ଭାବରେ ଆହା କଣ ହେବ ତୁମେ କିପରି ମୂଲ୍ୟ ପାଇବ ତୁମେ ଏହି ମୂଲ୍ୟକୁ ଏହି ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ସି ପାଇଁ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା | ସମାନ ପ୍ରେସକ୍ରିପସନ୍ ଷ୍ଟେମ୍ ସମାନ ଯେ ତୁମେ ଏକ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କର ଯାହା ପ୍ଲାଟିନମ୍ କଠିନ ଅଟେ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ h2 ଗ୍ୟାସ୍ ସହିତ ଦମ୍ପତି ତାପରେ ଗୋଟିଏ ବାର୍ ପ୍ରେସର ତା’ପରେ h ପ୍ଲସ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ତାପରେ ଜିଙ୍କ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ସମାନ ବୋଧହୁଏ ଗୋଟିଏ ମୋଲାର ତାପରେ ଜିଙ୍କ କଠିନ

ତେଣୁ ଏହା ପାଇଁ ଏହା | ତୁମର ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ଏହି କ୍ଷତିପୂରଣ ପଦ୍ଧତିର ସାହାଯ୍ୟରେ ସେଲର ଏମଏଫକୁ ମାପ କର, ମୁଁ ଟିକିଏ ଆଲୋଚନା କରିଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦେଖାଗଲା ଯେ ଏହା ପାଇଁ କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ଥିବାରୁ ଏହା 1 ବାର ଅଟେ | ମୋଲାର

ତେଣୁ ଏହା ଏବଂ 298 କେଲଭିନ

ତେଣୁ ମାନକ କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଏହାର ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଭଳି ଅଟେ | ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି phi ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପାଇଁ ଅଧା ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ 0.76 ଭୋଲ୍ଟ ସହିତ ସମାନ, ତେବେ ମେସେଜ୍ ମେସେଜ୍ କ’ଣ ଆପଣଙ୍କ ଡେଲଟା g ମାଇନସ୍ nfe ଶୂନ୍ୟ ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହି ଇ ଶୂନ ଏଠାରେ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ | e ତୁମର ଡେଲଟା g ହେବ ଏହି ଡେଲଟା g ଶୂନଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ

ତେଣୁ ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ଏହା tp ରେ ଏକ ଡେଲଟା g ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଶୂନଠାରୁ ଅଧିକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଯେ ଏହା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ as ହେବା ପରି ଏହା ଏକ ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା ନୁହେଁ | କିନ୍ତୁ ଓଲଟା ପ୍ରକ୍ରିୟା ସ୍ ont ତ aneous ସ୍ୱତ ଭାବରେ ଠିକ ଅଛି ତେଣୁ

ତେଣୁ ଆହା କଣ ହେବ ଯାହା ଘଟିବ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଆମେ ଏହି ଦମ୍ପତିଙ୍କୁ ଏକତ୍ର ଯୋଡିଥାଉ ଯାହା ଘଟିବ ଯଦିଓ ଏହି ଅଧା ସେଲ୍ ଯଦି ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏହି ଅଧା କୋଷକୁ ବିଚାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ମୁଁ ନୁହେଁ | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ i ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜିଙ୍କ୍ ସହିତ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଜିଙ୍କ୍ ଏହା ସମ୍ଭାବ୍ୟର ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ ସହିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଘଟିବ ନାହିଁ ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି ତାହା ହେଉଛି ଠିକ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଉପାୟ | ଆହା

ତେଣୁ ପରିସ୍ଥିତି କ’ଣ ଯାହା ଆହା ଯାହା ପାଇଁ ଏହା ପାଇଁ କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ତମ୍ବା ପାଇଁ ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ଯଦି ଏହି ଦୁଇଜଣଙ୍କୁ ଏକତ୍ର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହି ପରିସ୍ଥିତି ଏକ ହେବ | ଟିକିଏ ଅଲଗା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ c ଏହି ଆହାକୁ ଏକାଠି ଯୋଡିବା ଅର୍ଥ ଦମ୍ପତି ଯଦି ତୁମେ ଦମ୍ପତି ତେବେ ତୁମର ଆହା ଏହି ଆନି ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ଠିକ ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଏହି ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ପରି ଯୋଡିଦିଅ ଠିକ୍ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ପସନ୍ଦ କର ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ଭଲ ଲାଗେ

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ କଠିନ କଠିନ ଜିଙ୍କ ସଲଫେଟ୍ c ଗୋଟିଏ cuso4 ସହିତ ସମାନ | cu ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏହାକୁ ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ରଖି ଏହାକୁ ଡାହାଣ ହାତରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ରଖୁଛନ୍ତି ଯାହା ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଏହାର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି ଏହାର ମୂଲ୍ୟ କ’ଣ

ତେଣୁ ଏହା 0.34 ଭୋଲ୍ଟ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ମାଇନସ୍ ଅଟେ | ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ଏହି ମୂଲ୍ୟ ମାଇନସ୍ 0.76 ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଇ ସେଲ୍ phi ଡାହାଣ ହେବ cu two plus cu minus phi ବାମ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ୍

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି 0.34 ମାଇନସ୍ ମାଇନସ୍ 0.76 ଭୋଲ୍ଟ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଗୋଟିଏ ଭୋଲ୍ଟ ଦେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଯେତେବେଳେ ଏହାକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଯୋଡିବା ମୋର ଅର୍ଥ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଜାଣୁ ତୁମେ ଜାଣିଛ ଏହି ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍କୁ ସେହି ଅନୁସାରେ ଆମେ ସେମାନଙ୍କ ସମ୍ପୃକ୍ତ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଯୋଡିଥାଉ ତା’ହେଲେ ଆମେ ଏହି ମୂଲ୍ୟକୁ ଆମର ପୂର୍ବ ଶ୍ରେଣୀଗୁଡ଼ିକୁ ମନେରଖିବା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଏହା ମଧ୍ୟ କହିଛୁ ଯେ ଏହାର ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି 1.1 ଭୋଲ୍ଟ s | o 1.1 ଭୋଲ୍ଟ ଆସୁଛି ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ତମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରୁ ଅବଦାନ ଆସୁଛି ଏବଂ ଏହା ଜିଙ୍କ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରୁ ଆସୁଛି ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଅଧା କୋଷ ସମ୍ଭାବ୍ୟାର ସକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତମ୍ବା ସିଷ୍ଟମ ପାଇଁ ଅଧା କୋଷ ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ସକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ କୁହ | cu two plus cu two plus cucu two plus କୁହ c ଗୋଟିଏ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ଏଥିରେ କ’ଣ ସୂଚାଇଥାଏ ତାହା ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ହେଉଛି 0.34 ଭୋଲ୍ଟ ଯାହାର ଅର୍ଥ ଅନୁରୂପ ଏବଂ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି | ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କ୍ୟୁ ଶୂନ

ତେଣୁ ସମ୍ଭାବ୍ୟତାର ମୂଲ୍ୟ ସକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ଅଟେ ଯେହେତୁ ଏହାର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଏକ ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ପ୍ରକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍କୁ ଡାହାଣ ହାତର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଭାବରେ ରଖାଯାଏ | ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଅହର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତମ୍ବା ସହଜରେ ସହଜରେ ତମ୍ବା ଦୁଇକୁ ହ୍ରାସ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ସହଜରେ ତମ୍ବା ଶୂନ୍ୟ ହୋଇପାରେ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ସହଜରେ ହ୍ରାସ କରାଯାଇପାରେ | କିନ୍ତୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ଓକେ ତୁଳନାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପ୍ଲସ୍ ତୁଳନାରେ କାହିଁକି ତୁଳନା କରାଯାଏ କାରଣ ଆମେ ହିସାବ କରୁଛୁ ଯେ ଆମେ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସହିତ ଆକଳନ କରୁଛୁ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି h ପ୍ଲସ୍ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଅବସ୍ଥାରେ ତମ୍ବାକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଠିକ୍ ସେହିପରି ଅଟେ | କାହିଁକି ନା ଏହି ତମ୍ବା ସାଧାରଣତ h hcl ରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ ନାହିଁ ମୁଁ ସାଧାରଣ ଅବସ୍ଥାରେ ଠିକ ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜିଙ୍କ ସିଷ୍ଟମ ଜିଙ୍କ ପାଇଁ ନକାରାତ୍ମକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ c ସହିତ ସମାନ

ତେଣୁ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ସିଷ୍ଟମ ପାଇଁ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଏହା ସୂଚିତ କରେ ଯେ h ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ହୋଇପାରେ ଜିଙ୍କକୁ ଜିଙ୍କକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିପାରେ କିମ୍ବା ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କକୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ ଏହି h ପ୍ଲସ୍ କୁ h2 କୁ ହ୍ରାସ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତମ୍ବାକୁ ଦୁଇକୁ ହ୍ରାସ କରିବା | ତମ୍ବା ଶୂନ ଦ୍ h ାରା ପ୍ଲସ୍ ସମ୍ଭବ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ h ପ୍ଲସ୍ କୁ h କୁ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ଜାଣିଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଆପଣ ଜିଙ୍କକୁ ଜିଙ୍କ୍ ର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି ଏହା ସମ୍ଭବ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆମେ ପୁନ repr ପ୍ରକାଶିତ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜିଙ୍କ୍ 0 କୁ ଏସେଣ୍ଟ୍ କରିବା

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଏହାର ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନୁରୂପ ଡେଲଟା g 0 ସକାରାତ୍ମକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାକୁ ଉପସ୍ଥାପିତ କରିବାର ଉପାୟ ଏହା ଏକ ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ଦିଗ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଓଲଟା ହେଉଛି ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ଦିଗ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ୍ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା hcl ରେ ଜିଙ୍କ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହେବ

ତେଣୁ ଜିଙ୍କ୍ h ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ହ୍ରାସ କରିବ ଏବଂ ଅନୁରୂପ ଭାବରେ ଅନୁରୂପ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଜିଙ୍କ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ହୋଇ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଠିକ୍ ହେବ

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଏହାର ବିଚାରକୁ ବିଚାର କରିବା | ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ପ୍ଲସ୍ 0.34 ଏବଂ ଏହାର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ମାଇନସ୍ 0.76 ଆମେ ଏହି ଜିଙ୍କ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କୁ ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଏବଂ ତମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କୁ ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଭାବରେ ରଖୁଛୁ ଯେପରି ମୁଁ ତୁମକୁ ଡାନିଆଲ୍ ସେଲର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଠିକ୍ କରିସାରିଛି | ଆହା ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଭିନ୍ନକୁ ଆସିବା ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଆହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ସର କିଛି ଉଦାହରଣ ଗୋଟିଏ ଉଦାହରଣ ପରୀକ୍ଷା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଭଳି ହେବ | ple hydro electrode h ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଠିକ ଅଛି ହାଇଡ୍ରୋଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆପଣଙ୍କର ମାନକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅଟେ କିମ୍ବା ହୁଏତ ସରଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ କ୍ଲୋରାଇନ୍

ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କିମ୍ବା ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ମ bas  ଳିକ ଭାବରେ ପଲିଥିନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏକ ଧାତୁରେ ଏକ ସମାଧାନରେ ବୁଡ଼ି ଯାଇଛି | ଯେପରି br2 aqs  ତାପରେ br  ମାଇନସ୍ ଜଳୀୟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହାକୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଆପଣ ବ୍ରୋମାଇନ୍ କୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ୱାରା ବଦଳାଇ ପାରିବେ ଏହା ଏକ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ହେବ

ତେଣୁ ମ ically  ଳିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଅଧା ବ୍ର ଦୁଇଟି ଜଳୀୟ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା b  କିମ୍ବା ମାଇନସ୍ ଠିକ୍ ହୋଇଯାଏ |

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ହ୍ରାସ ଯୋଜନାରେ ଅଛି

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ହୋଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ରୂପା ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଯେପରି ତୁମେ ରୂପା ତାରକୁ ରୂପା ନାଇଟ୍ରସ୍ ଦ୍ରବଣରେ ବୁଡ଼ାଇବ

ତେଣୁ ଏହା ଦ୍ solid  ହେବ ତାପରେ ag plus say c  କିଛି ମୂଲ୍ୟ ସହିତ ସମାନ ଯାହା ଏଠାରେ ଏକ ଧାତୁ ଧାତୁ ଲୁଣ ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ପଲିଥିନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ହାଇଡ୍ରୋ ଇଲେକ୍ଟ୍ରିକ୍ ଯେଉଁଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ମ bas  ଳିକ ଭାବରେ ଗ୍ୟାସ୍ ଆକାରରେ ଅଛି | ସମାନ୍ତରାଳ ହେଉଛି h  ଦୁଇ ଏବଂ h  ପ୍ଲସ୍ ଏଠାରେ ଏହା ଆଗାଗ୍ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ବିଭିନ୍ନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଗୁଡିକରେ ମଧ୍ୟ ସମ୍ଭବ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମ୍

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ହୋଇପାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଫେରସ୍ ଫେରିକ୍ ସିଷ୍ଟମ୍

ତେଣୁ ଆପଣ ଏପରି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କଣ କରିବେ | ଏହା ହେଉଛି ଫେସ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଫେ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା କିଛି ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ତୁମର ଫେରୋସିନଫେରିକ୍ ମିଶ୍ରଣ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ ଗୋଟିଏ ପ୍ଲାଟିନମ୍ କୁ ସେହି ସ୍ଥାନକୁ ବୁଡ଼ାଇଦିଅ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମର ଅନ୍ୟ ବିକଳ୍ପ ଅଛି ଯେପରି ଗୋଟିଏ ସାମଗ୍ରୀ କହିବା ଯାହା ସମ୍ମାନ ସହିତ ଓଲଟା ଅଟେ | କିଛି ଆୟନକୁ ଯେପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ରୂପା ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ସହିତ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ସହିତ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଏଗଲ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏଗ ଶୂନ ପ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ରୂପା ରୂପା କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ମ bas  ଳିକ ଭାବରେ ଏହା | ପ୍ରତିନିଧିତ୍ ag  ହୋଇଥିବା agcl  କଠିନ cl  ମାଇନସ୍ ଠିକ୍

ତେଣୁ ଏହାର ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ ଏହିପରି ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ କି ଏହାକୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖିବାକୁ ହେବ | ହ୍ୟାଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ ଡାହାଣ ହାତରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଯାହା ଦ୍ overall ାରା ସାମଗ୍ରିକ କୋଷର ସମ୍ଭାବନା ସକରାତ୍ମକ ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ସାମଗ୍ରିକ ବିକ୍ରୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ୱତ aneous  ପ୍ରବୃତ୍ତ କିନ୍ତୁ ଧରାଯାଉ ଯଦି ତୁମେ ଯଦି ଏକ ଇଚ୍ଛାଧୀନ ଉପାୟରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଛ ମୁଁ କହିବାକୁ ଚାହୁଁଛି ତୁମେ ଅନୁମାନ କରୁନାହଁ | ଆପଣ ଆହା ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରନ୍ତି ନାହିଁ କେଉଁଠାରେ ରଖିବେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆପଣ ଉପଯୁକ୍ତ ଜାଣିଥିବେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଅର୍ଦ୍ଧ କକ୍ଷକୁ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ କିମ୍ବା ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ରଖିବେ ତେବେ ଆପଣ ଯେଉଁଠାରେ ରଖିବେ ଆପଣ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ କିମ୍ବା ବୋଧହୁଏ କେଉଁଠାରେ ରଖିବେ | ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ତାପରେ ଶେଷରେ ତୁମେ ଗଣନା କର କିମ୍ବା ଶେଷରେ ତୁମେ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଆକଳନ କର ଯଦି ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ସକରାତ୍ମକ ହେବାକୁ ଆସେ ତେବେ ତୁମେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ way  କରିବାର ଉପାୟଟି ଠିକ୍ କିନ୍ତୁ ଯଦି ତୁମର ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ନକାରାତ୍ମକ ହେବାକୁ ଯାଉଛି | ତୁମେ ଅଧା କୋଷକୁ ଓଲଟା କରିବା ଉଚିତ ଯାହାକି ଏହି ଅପ୍ ସେଲ୍ ଏଠାକୁ ଯିବ ଏବଂ ତୁମକୁ ଏହି ପଜିଟିଭ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ଏହି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯିବ ତୁମେ ପଜିଟିଭ୍ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବନା ଜାଣିଛ ବର୍ତ୍ତମାନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମ୍ପର୍କଗୁଡ଼ିକ କ’ଣ? ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ସକ୍ରିୟ ଆହା ପଦାର୍ଥର ଏକାଗ୍ରତା ମଧ୍ୟରେ ହିପ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ମନେ ପକାଇଥାଏ ଯେ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ଏହି ମାନକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବନା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରୁଥିଲୁ ସେତେବେଳେ ଅନୁମାନ କରାଯାଉଥିଲା ଯେ ତୁମର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଆକ୍ଟିଭ୍ ପଦାର୍ଥର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଲାଇଟ୍ ଏକାଗ୍ରତା ରଖାଯାଏ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ତୁମେ ଅଧା ଜାଣିଛ | ଆପଣ ପ୍ରାପ୍ତ କରୁଥିବା କୋଷ ସମ୍ଭାବନାକୁ 298 କେଲଭିନ ଠିକ ଅଛି ବୋଲି ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଭାବରେ କୁହାଯିବ ଯଦି ଆମେ ରାସାୟନିକ ପ୍ରକ୍ରିୟାର ଡେଲଟା g  ମୂଲ୍ୟାଙ୍କନ କରିବା ସମୟରେ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ସ ପ୍ରୟୋଗ କରିବା ତେବେ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ସରୁ ଆମେ ଲେଖିପାରିବା କାରଣ ଆମକୁ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ପଡିବ | ଏହି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତିର ଯେ ଡେଲଟା g  ମାଇନସ୍ nfee  ସେଲ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସୂଚନାକୁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଡେଲଟା g  ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ସହିତ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତି ମନେକରନ୍ତୁ ଯେ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ରାସାୟନିକ କୋଷରେ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ତେବେ ଆପଣ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ | ଆହା ଗୋଟିଏ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ପାଇବା ଯାହାକି ନର୍ସଡ୍ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ନର୍ସଡ୍ ସମୀକରଣ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏବଂ ଅଧା ସେଲ୍ ପାଇଁ ଆପଣ ଏହି phi m  ରେ ପ୍ଲସ୍ ମି ରେ ଲେଖିପାରିବେ | ual to phi 0 n plus m minus rt by nf ln  ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ m ାରା mn  ର ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ divided ାରା ବିଭାଜିତ ହୋଇଛି ପ୍ରକୃତରେ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ଆହା ସହିତ ଏଠାରେ ସଂଖ୍ୟାରେ ଅଛି ଏବଂ ନାମକରଣ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି m  ର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଉପରେ ବିକଶିତ ହୋଇଛି | mn plus  ର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କିନ୍ତୁ ହାଲୁକା ସମାଧାନ ପାଇଁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆପଣ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ଏକାଗ୍ରତା ସହିତ ବଦଳାଇ ପାରିବେ ସେଥିପାଇଁ ଆମେ ଏହିପରି ଲେଖୁଛୁ ଅନ୍ୟଥା ପ୍ରକୃତ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ହେଉଛି ସମ୍ପୃକ୍ତ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପର ଅନୁପାତ ବର୍ତ୍ତମାନ r  ହେଉଛି ଗ୍ୟାସ୍ ସ୍ଥିର t  ହେଉଛି ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ତାପମାତ୍ରା n  ହେଉଛି ସଂଖ୍ୟା | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ n  ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ପ୍ରଜାତି ହ୍ରାସ କରିବାରେ ଜଡିତ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି mn  ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ମି ପାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହି ହ୍ରାସ ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ n  ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଜଡିତ f  ହେଉଛି ଦୂରତ୍ୱ ଏହା ପ୍ରାୟ ନଅ ଛଅ ପାଞ୍ଚ | ପ୍ରତି ଶୂନ୍ୟ ଶୂନ୍ୟ କୁଲମ୍ବ ପ୍ରତି ନଅ ଛଅ ପାଞ୍ଚ ଶୂନ ଶୂନ୍ୟ କୁଲମ୍ବ ପ୍ରତି ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ସେଥିପାଇଁ ଆପଣ କଠିନ ଏବଂ ଗ୍ୟାସ୍ ପାଇଁ ଜାଣିଛନ୍ତି କିମ୍ବା ଏହା ଏକୀକରଣର ଶୁଦ୍ଧ ଅବସ୍ଥାରେ ଅଛି | ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଏହି ସଂଖ୍ୟା ଏବଂ ମୁଁ ସମସ୍ତ ବ୍ୟବହାରିକ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟ ପାଇଁ ଆପଣ ଏହାକୁ ଏକତା ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ ନେଇପାରିବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏକତ୍ରିକରଣର ଶୁଦ୍ଧ ଅବସ୍ଥା ପାଇଁ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ଏକତାକୁ ନିଆଯାଏ

ତେଣୁ ଆମେ phi mn plus m  ଲେଖିପାରିବା ଯାହା ବାହାରକୁ ଆସିବ | phi 0 m n plus m  ସହିତ ସମାନ ହୁଅନ୍ତୁ ତାପରେ ମାଇନସ୍ rt nf ln  ଦ୍ୱାରା m ah n plus  ର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି r  ହେଉଛି r  ର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଆଠ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଚାରି ଜୋଲେ କେଲଭିନ ଓଲଟା ମୋଲ ଓଲଟା | r  ଠିକ ଅଛି ଏବଂ f  ହେଉଛି 96500 ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହା ହେଉଛି ଲିଟର ପିଛା କ୍ରମାଗତ ମୋଲାର ଏକାଗ୍ରତା ମୋଲ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ phi  ର ମୂଲ୍ୟ phi  ର ମୂଲ୍ୟ ଏହା ମାନକ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଏହା ହେଉଛି ମାନକ ସମ୍ଭାବନା |

ତେଣୁ phi  ର ମୂଲ୍ୟ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ତାପମାତ୍ରାରେ ଏକ ସ୍ଥିର ପରିମାଣ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ 298 କେଲଭିନ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏହି ପ୍ରଜାତିର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ତେବେ ସେହି ଅନୁସାରେ ମୂଲ୍ୟ ଠିକ୍ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବ ଯଦି ଏହା ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଗୋଟିଏ ଏହା ମଧ୍ୟ ଟେମ୍ପ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ | ଇରାକ୍ୟୁଟ୍ ସେଥିପାଇଁ ସେଇଥିପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିକାଲ୍ ପରୀକ୍ଷଣରେ ତାପମାତ୍ରା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ କାରଣ ଆହା କାରଣ ତାପମାତ୍ରା ଯଦି ତୁମେ ତାପମାତ୍ରାକୁ ସ୍ୱୟଂଚାଳିତ ଭାବରେ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଷ୍ଟେଟସ୍ ବଦଳାଇବ ଏବଂ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଷ୍ଟେଟ ସହିତ ମୁଁ ଯାହାକିଛି କହିବି ତୁମର ମାପର ସ୍ଥିତି ବଦଳିଯିବ ତେଣୁ ଏହି ଫି ହେବ |

ତେଣୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି

ତେଣୁ ତାପମାତ୍ରା ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଏବଂ ତାପମାତ୍ରା ବଦଳାଇବା ପାଇଁ ଆହା ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ phi  ର ପରିବର୍ତ୍ତନ ଆପଣ ଜାଣି ନଥିବେ କିନ୍ତୁ ତଥାପି ସେଠାରେ ସେଠାରେ phi  ର ମୂଲ୍ୟରେ କିଛି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ତାପମାତ୍ରା ଠିକ୍ କରନ୍ତି | ଏହା ମ ically  ଳିକ ଭାବରେ ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଏବଂ ଏହି

ମାନକ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା କିପରି ମାପିବା ପାଇଁ ମୁଁ ତୁମକୁ ବୁ explained ାଇଥିଲି ଆହା ଅର୍ଥାତ୍ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସହିତ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାବେଳେ ଆସନ୍ତୁ 298 କେଲଭିନରେ କିଛି ମାନକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଦେଖିବା | କିଛି ଆହା କିଛି ତୁମେ ଜାଣିଛ

ତେଣୁ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ସମ୍ଭାବନା 298 ke ରେ | lvin ଏବଂ ଆପଣଙ୍କର e0 ବାର୍ ଭୋଲ୍ଟରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଯଦି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା f 2 ଗ୍ୟାସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଅଟେ ତେବେ ଆମେ କେବଳ ଜଡିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସହିତ ଆଲୋଚନା କରିବୁ ଯାହା ହେଉଛି f ମାଇନସ୍ ସହିତ ଏହାର ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ଦୁଇ ପଏଣ୍ଟ ଆଠ ସାତ ତେବେ ଅନ୍ୟ ଏକ h ଦୁଇ o ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ନିଅ | ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଥର ଠିକ୍ କରେ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ସାତ ଆଠ ଓକେ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଦୁଇଟି କ୍ଲସ୍ ମାଇନସ୍ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ତିନି ଛଅ ଭୋଲ୍ଟ mno2 mno2 କଠିନ ପ୍ଲସ୍ ଚାରି ଘଣ୍ଟା ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ mn ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ପାଣି ଦେଇଥାଏ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇ ତିନି ଭୋଲ୍ଟ କ୍ୟୁ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ 0.34 ଠିକ ଅଛି 2h ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏହା h2 ଅଟେ ବୋଲି ଅନୁମାନ କରାଯାଏ | ଗୋଟିଏ ବାର୍ ଚାପରେ ସମସ୍ତ ତାପମାତ୍ରା ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଫେ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ସହିତ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ f ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ସମାଧାନ କର ତେବେ ଏହା ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଚାରି ଚାରି ଭୋଲ୍ଟ ଜିଙ୍କ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇଥର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ତୁମକୁ ଜିଙ୍କ କଠିନ କରେ ଏହା ମାଇନସ୍ 0.76 ସୋଡିୟମ୍ | ପ୍ଲସ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ କ solid ଣସି କଠିନ ମିନିଟ୍ ପାଇଥାଏ | ଆମ 2.71 ତାପରେ ଲିଥିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଲିଥିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଲିଥିୟମ୍ କଠିନ କରେ ଏହା ମାଇନସ୍ 3.05 ଭୋଲ୍ଟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଏହାର ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହ୍ରାସ ହେବାର ସମ୍ଭାବନା

ତେଣୁ ମୁଁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ତୁମର ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ପ୍ରକାଶ କରିଛି | ଦେଖନ୍ତୁ ଏହା ଏକ ହ୍ରାସ ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ so ହୋଇଛି

ତେଣୁ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ମୂଲ୍ୟ ଏହି ଉପାୟରେ ହ୍ରାସ ହେଉଛି ମୂଲ୍ୟ ଏହିପରି ହ୍ରାସ କରୁଛି

ତେଣୁ ରେଡକ୍ସ ଦମ୍ପତିଙ୍କ ସକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ ସହିତ ସକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଶୂନ୍ୟ ନକାରାତ୍ମକ ବିଷୟରେ ସକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମ୍ମାନ ସହିତ ନକାରାତ୍ମକ | ଶୂନକୁ ଏତେ ସକରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ହ୍ରାସ ଠିକ ଅଛି ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନେଗେଟିଭ୍ ତୁଳନାରେ ଏହା ଏକ ଦୁର୍ବଳ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଅର୍ଥାତ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅପେକ୍ଷା ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି h plus h ଦୁଇ ଅଧା h ଦୁଇଟି ସିଷ୍ଟମ୍ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଆପଣ କରିପାରିବେ ଦେଖନ୍ତୁ ଯେ ମୂଲ୍ୟ ଅଧିକ ହେବ ସିଷ୍ଟମରେ ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିବ, ହ୍ରାସ ହୋଇଥିବା ଅବସ୍ଥାରେ ରହିବାକୁ ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିବ, ମୂଲ୍ୟ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ମୂଲ୍ୟଠାରୁ ଅଧିକ ହେବ କାରଣ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ଅଛି | ଉଭୟକୁ ବିଚାର କରିବା ପାଇଁ ମୁଁ ସାଂଖ୍ୟିକ ମୂଲ୍ୟକୁ ମଧ୍ୟ ବୁ sign ାଏ, ସଙ୍କେତ ମଧ୍ୟ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଅଧିକ ମୂଲ୍ୟ ଅଧିକ ହେବ ଯାହା ହ୍ରାସ ହେବାର ପ୍ରବୃତ୍ତି ହେବ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଫ୍ଲୋରାଇନ୍ ଗ୍ୟାସ୍

ତେଣୁ ଏହାର ହ୍ରାସ ଯୋଜନାରେ ଏହା ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଟେ | ଏହା ପ୍ଲସ୍ 2.87 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପାଇଁ ଏହାକୁ ବିଚାର କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ମୂଲ୍ୟ ଯାହା ସିଷ୍ଟମରେ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଭାବରେ ରହିବାର ଅଧିକ ପ୍ରବୃତ୍ତି ରହିବ

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ହେବ | ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅକ୍ସିଡାଇଜେଣ୍ଟ ଏଜେଣ୍ଟ ଏବଂ ଏହି ଓକ ତୁଳନାରେ ଦୁର୍ବଳ ଅତି ଦୁର୍ବଳ ହ୍ରାସକାରୀ ଏଜେଣ୍ଟ

ତେଣୁ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଆଡକୁ ହାଇଡ୍ରୋଡକୁ ଯିବାବେଳେ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଏହି ମୂଲ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେଗୁଡ଼ିକ ଅକ୍ସିଡେସନ ଅକ୍ସିଡେସନ ଶକ୍ତି ଯାହା ମୁଁ ଅନ୍ୟ ପଦାର୍ଥକୁ ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ କରିବାର ପ୍ରବୃତ୍ତି ଅଟେ | ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମ୍ବନ୍ଧରେ ଏହା ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ବାଲାନ୍ସ ପଏଣ୍ଟରେ ଅଛି ଏବଂ ତାପରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଯାଆନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ସୋଡିୟମ୍ ଆପଣ ଏହାର ମୂଲ୍ୟ ନକାରାତ୍ମକ ଅଟେ | ସମସ୍ତ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ହେଉଛି ନକାରାତ୍ମକ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଅନୁରୂପ phi ମୂଲ୍ୟ ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଡେଲ୍ଟା g ମୂଲ୍ୟ ସକରାତ୍ମକ ସକରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଏହା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ that ହୋଇଛି ଯେ ନା ଏହି ଦୁଇଟି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ଓଲଟା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସ୍ୱତ aneous ପ୍ରବୃତ୍ତ ଅଟେ | କାହିଁକିନା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇଟି ପଏଣ୍ଟ ଆହା ସାତଟି ନକାରାତ୍ମକ ଅର୍ଥ ସହିତ ଏହା ସର୍ବଦା ସୋଡିୟମ୍ ପ୍ଲସ୍ ଭାବରେ ରହିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବ ସେଥିପାଇଁ ଆପଣଙ୍କୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆହା ଧାତୁକୁ କିରୋସିନି ଭିତରେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ଏହା ପାଇବ ନାହିଁ | ଜଳ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଅଞ୍ଚଳର ଯୋଗାଯୋଗ

ତେଣୁ ଏହା ସମାନ ଭାବରେ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଏହି ପାର୍ଶ୍ୱ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ, ଏହି ଇ ଶୂନ୍ୟ କିମ୍ବା ଏହା ମୂଳତ ph ଫି ଶୂନ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ | ମୁଁ phi phi ଶୂନ୍ୟ ଲେଖିବା ଉଚିତ୍ l କ୍ୟାଥୋଡ୍ କ୍ୟାଥୋଡ୍ ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଡାହାଣ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଠିକ୍

ତେଣୁ phi cu 2 plus cu phi naught cu 2 plus cu minus rt ଦୁଇଥର f ସହିତ ସମାନ କାରଣ 2 ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ co2 ର ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ୱାରା ଏହି 1 ରେ ଜଡିତ | ପ୍ଲସ୍ ସମାନ ଆନାଡ୍ ବାମ ହାତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଅକ୍ସିଡେସନ୍ phi z2 ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଆମେ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବ୍ୟ ମୂଲ୍ୟଗୁଡିକ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ଯେଉଁଥିପାଇଁ ମୁଁ ପ୍ରଥମ ଜିଙ୍କ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ପରେ ଜିଙ୍କ୍ ଶୂନ୍ୟ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରକ୍ରିୟା ଏଠାରୁ ଏଠାକୁ ଅଛି

ତେଣୁ phi 0 ଜିଙ୍କ୍ ସହିତ ଜିଙ୍କ୍ ମାଇନସ୍ rt ଦୁଇଥର fln | ଜିଙ୍କ୍ ର ଏକାଗ୍ରତା ଦ୍ two ାରା ଗୋଟିଏ ସମାନ ଠିକ୍

ତେଣୁ

ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ପାଇବୁ ଆମେ କଣ ପାଇବୁ ଆମେ ଇ ସେଲ୍ ପାଇବୁ ଯାହା ପାଇବା ଦ୍ e ାରା ଇ ସେଲ୍ ପୁନର୍ବାର ସମାନ ଜିନିଷ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ ଯଦି ମୁଁ ମାଇନସ୍ ଫି ଲେଖିଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ତୁମ ଅନୁଯାୟୀ ପ୍ୟାକ୍ ଅଟେ | ପ୍ୟାକ୍ ଏବଂ ହ୍ରାସ ସମ୍ଭାବନା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି phi ଡାହାଣ ମାଇନସ୍ phi ବାମ ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି phi cu 2 plus cu minus phi zinc 2 plus zinc ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଆପଣ କେବଳ ଏହି ସୂଚନାକୁ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତୁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ପ୍ରଥମେ ଲେଖନ୍ତି ଯାହା ଦ୍ ph ାରା phi naught cu 2 plus cu ତାପରେ ମାଇନସ୍ rt କୁ ଦୁଇ fln ଲେଖନ୍ତୁ ଏହି cu 2 ପ୍ଲସ୍ ଏହା ସହିତ ସମାନ | ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଅଂଶ 5 ପ୍ରଦାନ କରେ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏହି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏହି ଗୋଟିଏ ମାଇନସ୍ ଏହି ମାଇନସ୍ ଫି ଜିଙ୍କ୍ ପ୍ଲସ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଠିକ ଅଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ମାଇନସ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ଏହା ପ୍ଲସ୍ rt 2f ln ଏହି 1 ରୁ 1 ଜିଙ୍କ ଦ୍ by ାରା ହେବ | ପ୍ଲସ୍ ଆକ୍ସ୍ ଓକେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକତ୍ର ଓକେ ଆପଣଙ୍କୁ ପାଇବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଇ ସେଲ୍ ଇ ସେଲ୍ ସହିତ ସମାନ ଇ ସେଲ୍ ଲେଖିପାରିବେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଏବଂ ତା’ପରେ ଏହି ବ୍ରାକେଟ୍ ହୋଇଥିବା ଏକଟି ଆପଣ ଜାଣିବେ ମ e ଳିକ ଭାବରେ e0 ସେଲ୍ କାରଣ ଏହା ମାନକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ | ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଏବଂ ତାପରେ ଇ ସେଲ୍ ହେଉଛି ଶୂନ୍ୟ ସେଲ୍ ମାଇନସ୍ rt ଦ୍ twice ାରା ଦୁଇଥର f ln ଜିଙ୍କ୍ ସହିତ ତମ୍ବା ଦ୍ plus ାରା ସମାନ ସହିତ ପ୍ଲସ୍ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଇ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଅଭିବ୍ୟକ୍ତି ଅଟେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ଏହାକୁ ବିଚାର କରନ୍ତି ଆପଣ ଏହି ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ଠିକ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ଏହାର ଅର୍ଥ ଅଟେ | ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଆହା ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଡାହାଣ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ବାମ ପାର୍ଶ୍ୱରେ ହ୍ରାସ ହେଉଛି ଏହା ଅକ୍ସିଡେସନ୍

ତେଣୁ ନେଟ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଯେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରେ ଏହି ଜିଙ୍କ୍ ଜିଙ୍କ୍ ପ୍ଲସ୍ ଅନ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ତମ୍ବାରେ ତମ୍ବା ତମ୍ବା ଏବଂ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ରେ ଘଟୁଛି | ଦୁଇଟି

ତମ୍ବା ଶୂନ୍ୟ
ତେଣୁ ଜିଙ୍କ ପ୍ଲସ୍ କ୍ୟୁ | so4 ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ଜିଙ୍କ୍ ସଲଫେଟ୍ ପ୍ଲସ୍ କ୍ୟୁ ଠିକ୍ କରେ
ତେଣୁ ଆହା ଯେହେତୁ ଏଗୁଡିକ ଏକୀକରଣର ଶୁଦ୍ଧ ଅବସ୍ଥା
ତେଣୁ ସେମାନଙ୍କର ଅନୁରୂପ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ କିମ୍ବା ଏକାଗ୍ରତା ମୂଲ୍ୟ ଏକତାକୁ ନିଆଯାଇପାରେ
ତେଣୁ ଆପଣ ଦେଖିବେ ଯେ ଇ ସେଲ୍ ତାପମାତ୍ରା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଏବଂ ଅନୁପାତ ଉପରେ ମଧ୍ୟ ନିର୍ଭର କରେ | ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ଆକ୍ଟିଭ୍ କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଆକ୍ଟିଭ୍ ପ୍ରଜାତି କିମ୍ବା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ଯାହା ସହିତ ମୋର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହା ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଅଟେ ଯାହା ଆୟନ ଯାହା ସହିତ କିମ୍ବା ଯାହା ବିରୁଦ୍ଧରେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏହା ଏହାର ଏକାଗ୍ରତା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯଦି ଆପଣ r ର ମୂଲ୍ୟ ପ୍ଲଗ୍ କରନ୍ତି ଏବଂ ଯଦି ତୁମେ t କୁ ନବେ ଆଠଟି କେଲଭିନ ସହିତ ସମାନ କର, ତେବେ ତୁମେ ଶେଷ ହେବ ଇ ସେଲ୍ ଇ ଶୂନ୍ୟ ବାର୍ ସେଲ୍ ମାଇନସ୍ ଶୂନ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ ପାଞ୍ଚ ନଅ ଦ୍ two ାରା ଦୁଇଟି ଲଗ୍ ଜିଙ୍କ୍ 2 ପ୍ଲସ୍ କୁ 2 ପ୍ଲସ୍ ସମାନ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ ଏକ୍ସପ୍ରେସନ୍ | ଡାନିଏଲ୍ ସେଲ୍ ପାଇଁ ଇ ସେଲ୍ ଠିକ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଯାହା ଶିଖିଲୁ
ତେଣୁ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଶିଖିଲୁ ଯେ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସହିତ ଷ୍ଟାଣ୍ଡାର୍ଡ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଡ୍ ସାହାଯ୍ୟରେ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ସେଲ୍ ନିର୍ମାଣ କରନ୍ତି w ଅଜ୍ unknown ାତ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସହିତ ତୁମେ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ଖୋଜିବାକୁ ସକ୍ଷମ ହେବ ଏବଂ ତାପରେ ଏହି ଅପ୍ସେଲ୍ ସମ୍ଭାବ୍ୟତା ସହିତ ମୁଁ କହୁଛି ଯଦି ଆପଣ ଆହା ସହିତ ଏହି ସୂଚନା ସହିତ ବିଭିନ୍ନ ସୂଚନା ଅର୍ଥାତ୍ ବିଭିନ୍ନ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ର ସୂଚନା ତେବେ ଆପଣ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଉଠାଇ ପାରିବେ | ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ସେଲ୍ ଗଠନ କରିବା ପାଇଁ ଅଧା ସେଲ୍ ଯେଉଁଠାରେ ସମୁଦାୟ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବ୍ୟକ୍ତିଗତ ଅର୍ଦ୍ଧ ସେଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ମିଶ୍ରଣ ହେବ ଠିକ୍
ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତୃତା ପାଇଁ ଆଜି ଆମେ କିଛି ଉଦାହରଣ ଏବଂ ଏହି ଏମ୍ଏଫ୍ ମାପର କିଛି ପ୍ରୟୋଗ ଗ୍ରହଣ କରିବା ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରିର ଅନ୍ୟ କିଛି ଦିଗ
ତେଣୁ ସେପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆପଣଙ୍କୁ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK