ଆଜି ମୁଁ ପୁନର୍ବାର ବକ୍ତୃତା ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ସ୍ୱାଗତ କରୁଛି, ମୁଁ ତୁମ ସହିତ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଷୟରେ କହିବି ଯାହା କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଉପାଦାନ ଯାହାକୁ ସେମାନଙ୍କୁ ଦୁଇଟି ବ୍ଲକ୍ ଉପାଦାନ ମଧ କୁହାଯାଏ କାରଣ ସେମାନଙ୍କର ଭାଲେନ୍ସ ସେଲରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହାକୁ ସେମାନଙ୍କୁ ବ୍ଲକ୍ ଉପାଦାନ କୁହାଯାଏ | ସେହିପରି ଦୁଇଟି ବ୍ଲକ୍ ଉପାଦାନ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସ ହେଉଛି ns2 ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସେମାନଙ୍କର ଭାଲେନ୍ସ ସେଲରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ

ତେଣୁ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ କିମ୍ବା କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଗୋଷ୍ଠୀ ପ୍ରଥମେ ବେରିଲିୟମ୍ ପାଇଁ ଦବାଗଲା | ପରବର୍ତ୍ତୀ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ବାରିୟମ୍ ଏବଂ ରେଡିୟମ୍ ଅବଶ୍ୟ ରେଡିଓମ୍ ହେଉଛି ରେଡିଓଆକ୍ଟିଭ୍ ଏବଂ ଗ୍ରୁପ୍ ମଧରେ ଲିଥିୟମ୍ ସହିତ ସମାନ ଉପାଦାନଗୁଡିକ ବେରିଲିୟମ୍ ଏହାର ଛୋଟ ଆକାରକୁ ଯାଉଥିବା ଅନ୍ୟ ଉପାଦାନଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଏବଂ ଆକାର ଅନୁପାତରେ ବେରିଲିୟମ୍ ଅଧିକ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସଦୃଶ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଏକ ଡାଇଗୋନାଲ୍ ଅଛି | ଶେଷରେ ଆଲୁମିନିୟମ ସହିତ ସମ୍ପର୍କ ମୁଁ ତ୍ରିକୋଣୀୟ ସମ୍ପର୍କ ଏବଂ ବେରିଲିୟମ୍ ଏବଂ ଆଲୁ ମଧରେ ସମାନତା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି | ସର୍ବନିମ୍ନ ଏବଂ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଆୟନିକ୍ ରେଡିଓ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ଉପାଦାନ ତୁଳନାରେ ଛୋଟ କାରଣ ଏଠାରେ ସେମାନଙ୍କର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଫଳସ୍ୱରୂପ ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଆଣବିକ ଚାର୍ଜରେ ମଧ ବୃଦ୍ଧି ଘଟିଥାଏ ଯାହାଫଳରେ ଆକାରଟି ସଙ୍କୁଚିତ ହୋଇଯାଏ

ତେଣୁ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଆୟନିକ୍ ରେଡି ଛୋଟ ଏବଂ ସେମାନେ ସହଜରେ ୩ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଗଠନ କରନ୍ତି, ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ମି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏବଂ ମି ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଅପସାରଣ କରି କ୍ୟାଟେନିକ୍ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ସହଜରେ କରାଯାଇପାରିବ ଯଦି ତୁମେ ଆହା କ୍ଷାର ଧାତୁ ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ମଧରେ ତୁଳନା କର, ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ମି ପ୍ଲସ୍ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀଠାରୁ ଛୋଟ | ସେମାନଙ୍କର ମୁକ୍ତ ସ୍ଥିତିର ପରମାଣୁ ଏବଂ ଆୟନିକ୍ ରେଡିରେ ଥିବା ଉପାଦାନଗୁଡିକ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହ୍ରାସ କରେ କାରଣ ଆକାର ପୁଣି ବ increases ିଥାଏ କ୍ଷାର ଧାତୁ ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ମଧରେ ସମାନତା ରହିଥାଏ ଏବଂ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପିଜ୍ ପ୍ରଥମ ଆୟୋନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପିଜ୍ ଆକାରର ବୃଦ୍ଧି ହେତୁ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ | ସଂପୃକ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀର ତୁଳନାରେ ଗୋଟିଏ ଉପାଦାନ ଏବଂ ଏଠାରେ ଦ୍ୱିତୀୟ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ପ୍ରଥମ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ଠାରୁ କମ୍ କାରଣ ଏଥିରେ ପ୍ରଥମ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଯୋଡି ହୋଇଥିବା ସେଟରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଦୁଇଟି ଠିକ ଅଛି ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ବୃହତ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ କରେ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅପସାରଣ କରିବା ବହୁତ ସହଜ ହେବ ଯାହା ଦ୍ ion ିତୀୟ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଶକ୍ତି କିମ୍ବା ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି | ପ୍ରଥମ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ତୁଳନାରେ ବହୁତ କମ୍ ଅଟେ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ତୁଳନା କରନ୍ତି ସେହି ସମାନ ଧାରା ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ଗ୍ରୁପ୍ ତଳକୁ କମିଯାଏ କାରଣ ଆୟୋନିକ୍ ଆକାର ବୃଦ୍ଧି ହେତୁ କ୍ରମଟି କ୍ଷାର ଧାତୁ ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ବେରିଲିୟମ୍ ପାଇଁ ସର୍ବାଧିକ ଅଟେ | ତାପରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏବଂ ତା’ ପରେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି କ୍ରମ ଯାହାକି ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏଣ୍ଟାଲପି ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅନୁସରଣ କରାଯାଏ ଏବଂ ବୃହତ ଆକାର ଗୋଷ୍ଠୀ ହେତୁ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଗୋଷ୍ଠୀ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ହୁଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ସେଗୁଡିକ ଏକ ବୃହତ ଉପାଦାନ ତୁଳନାରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ | ରଥଯାତ୍ରା ହେଉଛି ହେକ୍ସା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଯଦି ଆପଣ ଲିଥିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କୁ ମନେ ପକାନ୍ତି ଯାହା ଡିହାଇଡ୍ରେଡ୍ ଅଟେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହାର ଦୁଇଟି ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଦ୍ରବଣୀୟ ଜଳ ଥିବାବେଳେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଫ୍ଲୁଇଡ୍ର ଦ୍ରବଣୀୟ ଜଳର six ଟି ଅଣୁ ଅଛି ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ସହିତ ସମାନ କଥା ଯଦି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ଏବଂ ପୋଟାସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ତୁଳନା କରନ୍ତି | ଏହିପରି ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଗଠନ କରନ୍ତୁ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହି ସମସ୍ତ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ରୂପା ଧଳା ରଙ୍ଗର ଏବଂ ସେଗୁଡିକ ନରମ କିନ୍ତୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ଉପାଦାନ ଅପେକ୍ଷା କଠିନ ଏବଂ ପୁନର୍ବାର ସେଗୁଡ଼ିକ ସମସ୍ତେ ଦୃ strongly ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭିଟି ଧାରା ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହ୍ରାସ କରିଥାଏ ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ increases ାଇଥାଏ | ବାୟୁ ସହିତ ସେମାନଙ୍କର ପାରସ୍ପରିକ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପକୁ ପୁନର୍ବାର ବିଚାର କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ଜଳ ଅମ୍ଳଜାନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ହାଲୋଜେନ ଏବଂ ଏହାର ହ୍ରାସ କ୍ଷମତା ଏବଂ ତରଳ ଆମୋନିଆରେ ଏହାର ଆଚରଣ ଏବଂ ଜ organic ବ ମୋଏଟି ସହିତ ଏହାର ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଅକ୍ସିଡାଇଜ୍ ଫ୍ଲେମ୍ ପାଇଁ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନ କରେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେରିଲିୟମ୍ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ t ସହିତ ଜଡିତ ଉଚ୍ଚ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଶକ୍ତି ହେତୁ କ color ଣସି ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି ନାହିଁ | ହେମ ଯେତେବେଳେ କ୍ୟାଲସିୟମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଇଟା ଲାଲ ରଙ୍ଗ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଲାଲ ରଙ୍ଗର ରଙ୍ଗ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ବାରିୟମ୍ ଚରିତ୍ରିକ ଆପଲ୍ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଏହି ନିର୍ଗମନ ପାଇଁ ଯଥାକ୍ରମେ 662 650 ଏବଂ 554.5 ନାନୋମିଟର ଦିଆଯାଏ | ନିର୍ଗମନ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଏକ ଫଳାଫଳ

ତେଣୁ ଆମ ପାଖରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସ ଅଛି

ତେଣୁ ଯେତେବେଳେ s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଉତ୍ସାହିତ ହୁଏ ଆମ ପାଖରେ ns ଏକ np ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ ଥାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ମଧ୍ରୁ ଗୋଟିଏ p କୁ ପଦୋନ୍ନତି ପାଇଥାଏ | ତୀବ୍ର ରଙ୍ଗ ପରିଲକ୍ଷିତ ହୁଏ ଯେତେବେଳେ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗ୍ରାଉଣ୍ଡ ଷ୍ଟେଟକୁ ଫେରି ଆସେ ଠିକ୍ ସେମାନେ ନିମ୍ନ ଅଞ୍ଚଳରେ ବିକିରଣ ନିର୍ଗତ କରନ୍ତି ଏହି ରଙ୍ଗ କିପରି ଦେଖାଯିବ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାକୁ ଦେଖିବୁ ଆପଣ ଫ୍ଲେମ୍ ଟେଷ୍ଟ ରଙ୍ଗଗୁଡିକ ଏଠାରେ ବହୁତ ସୁନ୍ଦର ଆପଲ୍ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ ଦେଖିପାରିବେ | ବାରିୟମ୍ ଏବଂ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖାଯାଉଥିବା ରଙ୍ଗଗୁଡିକ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ସଂପୃକ୍ତ ରଙ୍ଗଗୁଡିକ ହେତୁ ଏହି ସୁନ୍ଦର ରଙ୍ଗଗୁଡ଼ିକ ହେତୁ ସେମାନେ ଆତସବାଜିରେ ମଧ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଅନ୍ତି | ସେ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଏବଂ କ୍ଷାର ଧାତୁ ତୁଳନାରେ ଛୋଟ ଆକାର ହେତୁ ସେମାନେ ଦୃ strongly ଭାବରେ ହାଇଡ୍ରେଟ୍ ହୋଇଥାନ୍ତି ଯାହା ଆମେ ଆମର ପୂର୍ବ ସ୍ଲାଇଡ୍ ରେ ଦେଖିଥିଲୁ ଯାହା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ହେଉଛି ହେକ୍ସା ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଜଳର ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ସମାନତା ଅଛି ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ଉଚ୍ଚ ଲାଟାଇସ୍ ଶକ୍ତି ମଧ ଅଛି | ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ବାରିୟମ୍ ଏବଂ ରେଡିୟମ୍ ତୁଳନାରେ ବେରିଲିୟମର ଏକ ଭିନ୍ନ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଅଛି ଏବଂ ଅନ୍ୟ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ତୁଳନାରେ ମାଗଣା ବେରିଲିୟମ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ବିଦ୍ୟମାନ ନୁହେଁ ଏବଂ ସର୍ବଦା ଏହା ଏହାର ଯ ounds ଗିକଗୁଡିକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଅଟେ ଏବଂ ଦ୍ରବଣୀୟ ଆୟନ ଧାରଣ କରିଥାଏ ଯେପରିକି ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଣିରେ ରଖନ୍ତି | ଆପଣ ନା ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏବଂ cl ମାଇନସ୍ ସଙ୍କେତ ଦେଖିପାରିବେ ଯେତେବେଳେ ବେରିଲିୟମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ତାହା ଘଟିବ ନାହିଁ ଏବଂ ଏହା ବଦଳରେ ଏହା ସର୍ବଦା ଏକ ସମନ୍ୱିତ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଭାବରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଥାଏ, ଏହି ପ୍ରକାରର ଆହା ଫର୍ମୁଲେସନ୍ ଅନେକ ଲୁଣ ପାଣିରେ କମ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ | ଚାରିଟି ଦ୍ରବୀଭୂତ ନୁହେଁ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ କିମ୍ବା ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ସଲଫେଟ୍ ଏବଂ ବେରିଲିୟମ୍ ଏକ ବିରଳ ଉପାଦାନ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏହି ଯୁଦ୍ଧ କ୍ୟାଲ୍ ରୁ ବାହାର କରାଯାଇଥାଏ | ଲିଡ୍ ବେରିଲ୍ ଏହାର ରଚନା ତିନୋଟି ଆଲ୍ ଦୁଇ ସାଇ ଛଅ ଅଠର ଅଟେ

ତେଣୁ ମୁଁ ଏହି ଯୁଦ୍ଧରୁ ବେରିଲିୟମ୍ ଉତ୍ତୋଳନ ବିଷୟରେ ସଂକ୍ଷେପରେ ଆଲୋଚନା କରେ ପ୍ରଥମେ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହେକ୍ସାଫ୍ଲୋରୋସିଲିକେଟ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ଫର୍ମୁଲା ନା ଦୁଇଟି ବେଫ୍ ସହିତ ଏକ ଫ୍ଲୋରାଇଟେଡ୍ ଯ ound ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଚାରିଟି ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସାରେ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆମୋନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଡିଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଫ୍ଲୋରାଇଟିଙ୍ଗ୍ ଏଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ, ଏହା nh ଚାରିଥର ଦୁଇଥର bf ଚାରିଟି ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେଉଁଥିରୁ ଶୁଦ୍ଧ ବେରିଲିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ପାଇବା ପରେ ଥରେ ଗରମ କରି bf ଦୁଇଟି ପାଇପାରିବେ | ମ element ଳିକ ବେରିଲିୟମ୍ ପାଇବା ପାଇଁ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ୟବହାରକୁ ହ୍ରାସ କରାଯାଇଛି

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ବେରିଲରୁ ଆହା ବେରିଲିୟମ୍ ବାହାର କରାଯାଏ ଏବଂ ଜଳରୁ ସ୍ଫଟିକ୍ ହେବା ସମୟରେ ବେରିଲିୟମ୍ ର ସରଳ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରସ୍ ଯ ounds ଗିକ ପ୍ରକୃତିରେ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ହୋଇଥାଏ ଯେପରି ମୁଁ କହିଥିଲି ଯେ ଷୋଡଶ ବେରିଲିୟମ୍ ପରି ଲୁଣ ଗଠନ ହୁଏ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଆୟନ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | ଟେଟ୍ରାକା ବେରିଲିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସହିତ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସମାନ ଏବଂ ହାଇର ଫଳ ସ୍ୱରୂପ ଉଭୟ ପ୍ରକୃତିର ଅମ୍ଳୀୟ | ଛୋଟ ଅତ୍ୟଧିକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ବେରିଲିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନର ପୋଲାରାଇଜିଂ ଶକ୍ତି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଦ୍ other ାରା ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରେଟେଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି କ୍ୟାସନ୍ ସେମାନଙ୍କର ନିମ୍ନ ଚାର୍ଜର ଘନତ୍ୱକୁ ଅମ୍ଳୀୟ ନୁହେଁ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଦୁଇଥର ତିନିଥର ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ h ତିନି o ଦେଇଥାଏ | ତେଣୁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଟେଟ୍ରା ଆକ୍ୱା ବେରିଲିୟମ୍ ଦୁଇ ବୋଲି କହିପାରିବେ କେବଳ ph ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ରିଗିଟ୍ ଆୟନକୁ ବ be ାଇବା ପାଇଁ ଦୃ strong ଏସିଡ୍ ସମାଧାନରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଅଛି

ତେଣୁ ph ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ରିଗିଟ୍ ଆୟନକୁ ବୃଦ୍ଧି କରିବା ପରି ଓହ ତିନିଟି ତିନିଥର ସୃଷ୍ଟି ହେବ ଏବଂ ଶେଷରେ ଏହା ଗଠନକୁ ନେଇଥାଏ | ବିଓର ଦୁଇଥର ଅତ୍ୟଧିକ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ବିଓ ଏବଂ ବୁହ ଦୁଇଥର ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୋଇ ବେରାଇଲାଇଟ୍ ଆଇରନ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ଦୁଇ ଚାରି ଚାରି ପ୍ଲସ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ର ଆମ୍ଫୋଟେରିକ୍ ପ୍ରକୃତି ପ୍ରଦର୍ଶନ କରେ ଏହି ପ୍ରାଥମିକ ଗଠନ ଏହିପରି ଦେଖାଯିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ବେରିଲିୟମର ଆମ୍ଫୋଟେରିକ୍ ପ୍ରକୃତିକୁ ସୂଚିତ କରେ | ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନରେ ଗ୍ରୁପ୍ ୨ ଧାତୁର ଜାଳେଣି ମୋନୋ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରଜାତି ଦେଇଥାଏ ଯେପରି ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ବାରିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଚାପରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଗ୍ରହଣ କରିବ | ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ସାଧାରଣ ପରିସ୍ଥିତିରେ ସମସ୍ତେ ମୋନୋ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବେ କିନ୍ତୁ କେବଳ ଉଚ୍ଚ ଚାପରେ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ଏବଂ ବାରିୟମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜଣେ ସଂପୃକ୍ତ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ମୋ ଦୁଇଟି ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ ଏବଂ ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଜାଳେଣି ଦ୍ formed ାରା ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ନାହିଁ ଏବଂ ଅସ୍ଥିର ହେବାକୁ ଲାଗେ କାରଣ ଛୋଟ ମି। ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଅତ୍ୟଧିକ ପୋଲାରାଇଜିଂ ଅଟେ ଏବଂ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ସୁପରକ୍ସାଇଡ୍ ଲବଣଗୁଡିକ ମୋ ପାଇଁ କ୍ଷୟ ହୋଇଯାଏ ଯାହାର ଉଚ୍ଚ ଲାଟାଇଟ୍ ଶକ୍ତି ଥାଏ

ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ବେରିଲିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ମାଇଲସ୍ ଚାରି ଦୁଇ ନଅ ଆଠ କିଲୋ ଜୁଲ୍ | ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ମୋଲ ପ୍ରତି ତିନି ହଜାର ଆଠ ଶହ କିଲୋ ଜୁଲ୍ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରତି ମୋଲ୍ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ରତି 3419 କିଲୋଜୁଲ୍ ଅଟେ, ଯେତେବେଳେ ବାରିୟମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ହେଉଛି

ତେଣୁ ଏହା କ୍ରମାଗତ ଭାବରେ ହ୍ରାସ ପାଉଛି ତଥାପି ସେମାନେ ବହୁତ ଉଚ୍ଚ ଲାଟାଇସ୍ ଶକ୍ତି ପ୍ରଦର୍ଶନ କରନ୍ତି | ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟରେ ପ୍ରତିଫଳିତ ହୁଏ ଯଦି ଆପଣ ବେରିଲିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ର ତରଳିବା ପଏଣ୍ଟ କେସ୍ ଦେଖନ୍ତି 2500 ଥିବାବେଳେ ଡ୍ରପ୍ ପ୍ରାୟ 1475 କୁ ଖସିଯାଏ | ବାରିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଏହି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଜଳ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ଜଳୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ନିଜେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ସଂପୃକ୍ତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ମଧ୍ୟରେ ବାରିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ହେଉଛି ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର ଏବଂ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏବଂ ଧାତବ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମର କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଲୁଣ ସମସ୍ତ ପ୍ରକାରର ସାଧାରଣ ଲୁଣ ଠିକ୍ କିନ୍ତୁ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ମ basic ଲିକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ମ basic ଲିକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ସରେ ସୂତ୍ରର ଚାରିଟି ଛଅଟି କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସର୍ଭେ ଅଛି ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ବାରିୟମ୍ ସହିତ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ସହିତ ପୁନ act ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଏକ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି, ଯେହେତୁ ଆପଣ ସାଧାରଣ କାର୍ବୋକ୍ସାଇଲେଟ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟନ୍ତି କାରଣ ସାଧାରଣତ pal ପାଲାଡିୟମ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସୋଡିୟମ୍ ସହିତ ସମାନ | ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏହା ଜିଭ୍ ଉପରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ଇ ଏକ ମ basic ଲିକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଯେଉଁଥିରେ ଚାରୋଟି ବେରିଲିୟମ୍ ପରମାଣୁ ଅଛି ଗୋଟିଏ ଅମ୍ଳଜାନ ପରମାଣୁ ଏବଂ six ଟି କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି ଏବଂ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏହାର ସଂରଚନାକୁ ଦେଖିବା ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଆହା ଅମ୍ଳଜାନ ଟେଟ୍ରାହ୍ରନ୍ ମ at ିରେ ବସିଥିବା ଚାରିଟି ବେରିଲିଆ ପରମାଣୁ ସହିତ ସମନ୍ବିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଗୁଡ଼ିକ | କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟତ lig ଲିଗାଣ୍ଡକୁ ବ୍ରିଜ୍ କରୁଛନ୍ତି, ସେମାନେ ଯାହା କରନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ଏହି ଟେଟ୍ରେଡ୍ରାଲ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ମୋୟାଟିକୁ ସ୍ଥିର କରିବା ପାଇଁ ସେମାନେ ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ବ୍ରିଜ୍ କରନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ କେବଳ ଆସେଟେଟ୍ ଗ୍ରୁପ୍ କୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏହିପରି କିଛି ଅଟେ ତେଣୁ ଏହି ଆରାମଦାୟକ ବ୍ରିଜ୍ ମୋନୋ ଆନିଅନିକ୍ ଲିଗାଣ୍ଡ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମର six ଟି କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି | ମ basic ଲିକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ସୀସାକୁ ଏହି ସଂରଚନା ଦେବା ପାଇଁ ସେମାନେ ଆରି ବେରିଲିୟମ୍ ପରମାଣୁକୁ ବ୍ରିଜ୍ କରୁଛନ୍ତି ଏବଂ ସମାନ ମ basic ଲିକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ମଧ୍ୟ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଉତ୍ତାପରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରାଇଡ୍ ଜଳ ସହିତ ଲିଥିୟମ୍ ନାଇଟ୍ରେଟ୍ ସହିତ ସମାନ | ଆମୋନିୟା ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ୱୋ ଗଠନ କରିବା ଏବଂ ଦୁଇଟି ଧାତୁକୁ ତରଳ ଆମୋନିଆରେ f ରେ ଦ୍ରବଣ କରିବା | କ୍ଷାର ଧାତୁ ପରି ସଲଭେଟେଡ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଓରମ୍ ବ୍ଲୁ ସଲ୍ୟୁସନ୍ , କିନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କର ଦ୍ରବଣତା ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଧାତୁଠାରୁ ବହୁତ କମ୍, ବେରିଲିୟମ୍ ବ୍ୟତୀତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନରେ ଧାତୁକୁ ଗରମ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ଆୟନିକ୍ ଡିହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ mh2 ସୃଷ୍ଟି କରେ କାରଣ ବେରିଲିୟମ୍ ସହିତ ଜଡିତ ଉଚ୍ଚ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଶକ୍ତି ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ନାହିଁ | ସରଳ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରି ଜଣେ ବେରିଲିୟମ୍ ଡାଇହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ତିଆରି କରିପାରିବ ନାହିଁ ବରଂ ଜଣେ କଠିନ ପରିସ୍ଥିତି ପାଇଁ ଯିବାକୁ ପଡିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେରିଲିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଠାରୁ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଲିଥିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା ଉପରେ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ପଦ୍ଧତି ଏବଂ ଯଦି ଆପଣ ବହୁତ ଶୁଦ୍ଧ ବେରିଲିୟମ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି | ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସେଠାରେ ଏକ ପରୋକ୍ଷ ପଦ୍ଧତି ଅଛି, ଏଥିରେ ପ୍ରଥମେ ଏକ ଟ୍ରିବ୍ୟୁଟାଲ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଯ ound ଗିକ ତିଆରି କରିବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ବେରିଲିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍କୁ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବାକୁ ପଡିବ ଯେପରିକି ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଏହା ଦ୍ dit ାରା ଡିଟର୍ଟବୁଟାଇଲ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଡିଟରସୁବୁଟିଲ୍ ବେରିଲିୟମର ଦୁଇଟି ସମାନତା ପ୍ରଦାନ କରେ | ଗରମ କରିବା ସମୟରେ ଏହା ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇକ୍ ଗଠନ କରେ | ପ୍ରୋପାଇନ୍ ର ସମାନ୍ତରାଳ

ତେଣୁ ଆପଣ ଭାବୁଥିବେ କି ଆହା ଡାଏଟର୍ ଶବୁଟିଲ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଯ ound ଗିକ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ର ଦୁଇଟି ସମାନ୍ତରାଳ ପ୍ରୋପାଇନ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯେତେବେଳେ ଆପଣଙ୍କର କିଛି ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଥାଏ, ସେଗୁଡିକ କ୍ଷୟ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ସହଜ ରାସ୍ତା ଥାଏ ଏବଂ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଯାନ୍ତ୍ରିକ ପ୍ରଣାଳୀ ଦେଖାଯାଏ ଯାହାକୁ କୁହାଯାଏ | ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବିଲୋପ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଥିବା ସ୍ଲାଇଡ୍ କୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଧାତୁ ଉପରେ ଆମର ଏକ ଇଥିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏହି ଇଥିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି କିଛି ଜ organic ବ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଲେଖିବାବେଳେ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଲେଖାଯାଇପାରିବ | ଆପଣ ଏହା ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପରମାଣୁ ଏବଂ ଧାତୁର ଅତି ନିକଟତର ହେତୁ ଆପଣଙ୍କର ଏହି ଚାରିଜଣ ସଦସ୍ୟ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଛି ଏବଂ ଏହି ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀଟି ଧାତୁକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଇଥିଲିନ ଗଠନ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ଏହି ଇଥିଲିନ ବଣ୍ଡ ବ୍ରିଜଗୁଡ଼ିକ ପରିଶେଷରେ ଏହା ଦେବା ପାଇଁ କ୍ଷୟ ହୁଏ | ଧାତୁ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଏବଂ ଏକ ଆଲକେନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ବିଚ୍ଛେଦ ଶୁଦ୍ଧ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଡିଟରସେବୁଟିଲ୍ ବେରିଲରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇପାରେ | ium ok ah ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏଲିମିନେସନ୍ ପଦ୍ଧତି ବ୍ୟବହାର କରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ଦେଖାଇବାକୁ ଦିଅ, ଅନ୍ୟଟି ସହିତ ସମାନ ଭାବରେ ପୁନରାବୃତ୍ତି ହୋଇପାରେ ମୋତେ ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଲେଖିବାକୁ ଦିଅ ଯେପରି ମୁଁ ଏହା ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ଏହା ଏକ ଚାରି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ତା’ପରେ ଶେଷରେ | ଏହି ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ଭାଙ୍ଗେ ଏବଂ ଏହି ବଣ୍ଡ ଏଠାରେ ପ୍ଲସ୍ ଗଠନକୁ ଆଗେଇ ନେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ମିଥାଇଲ୍ ପ୍ରୋପାନ ସମାନ ଭାବରେ ଗଠିତ ହୁଏ ଏହି ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବିଲୋପ ମଧ୍ୟ ଦେଇ ଏହାକୁ ପୁନର୍ବାର ଗଠନ କରିବା ପାଇଁ ଆଉ ଏକ ବିଟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବିଲୋପକୁ ଅତିକ୍ରମ କରେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ | ଗୋଷ୍ଠୀ ଏଠାରେ ଗଠିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ୍ଷାର ଧାତୁ ସହିତ ସମାନ, ସିଧାସଳଖ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ mx ଦୁଇ ପ୍ରଜାତି ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ଡିବୁଟାଇଲ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଟେଟ୍ରାଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ର ତାପଜ କ୍ଷୟ ହେଉଛି ବେଫ୍ ଦୁଇଟିର ପ୍ରସ୍ତୁତି ପାଇଁ ସର୍ବୋତ୍ତମ ପଦ୍ଧତି ଯାହା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇଥିଲି | ବେରିଲିୟମ୍ ଧାତୁ ବେରିଲରୁ ବେରିଲିୟମର ଧାତବ ନିର୍ବାହକୁ ଦେଖାଇବାବେଳେ ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଶୁଦ୍ଧ ବେରିଲିୟମ୍ ଡିଫଲ୍ ପାଇପାରିବେ | ବେରିଲିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରି କାର୍ବନ ହ୍ରାସକୁ ବ୍ୟବହାର କରି ୟୁରାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ ଅବଶ୍ୟ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କେବଳ ଛଅରୁ ଆଠ ଶହ କେଲଭିନ ତାପମାତ୍ରାରେ ଘଟିଥାଏ ଏବଂ ଦୁଇଟି ବେରିଲିୟମ୍ ଡିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ କଠିନ ସ୍ଥିତିରେ ଏକ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ପଲିମର ଅଟେ ଯାହା ଅନେକ ଦ୍ରବଣରେ ଦ୍ରବୀଭୂତ ହୁଏ | କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ ପାଇଁ ଅନ୍ୟ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଯେପରିକି ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସୂର୍ଯ୍ୟକିରଣ ଏବଂ ବାରିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହେଉଛି ଆୟନିକ୍ ଜଳ ଦ୍ରବଣୀୟ ଲୁଣ କିନ୍ତୁ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କେବଳ ସାମାନ୍ୟ ଜଳ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଅଟେ ଯାହାକି ଉଚ୍ଚ ଦୁଇଟି ଲାଟିନ୍ ଶକ୍ତି ପାଇଁ ମି ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଆୟନ ଏବଂ ଛୋଟ f ମାଇନସ୍ ଆୟନ | ଅଧିକାଂଶ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ ଏହା ସତ୍ୟ ଯେ ଆମେ ସୋଡିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସାଧାରଣ କ୍ଷାର ଧାତୁ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ କିମ୍ବା ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଫ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବୋଲି ବିଚାର କରୁ କି ସମସ୍ତେ ସମାନ ଚାର୍ଜ କ୍ୟାଟେସନ୍ ଏବଂ ଛୋଟ f ମାଇନସ୍ ଆୟନକୁ

ଯିବା ପାଇଁ ଉଚ୍ଚ ଲାଟାଇସ୍ ଶକ୍ତି ଅଛି | ଆଗକୁ ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯେପରି ମୁଁ କହିଲି ଆହା ତୁମର କ୍ୟାଲସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ର fcc ଗଠନ ଅଛି ଯାହାକୁ ଏଥିରୁ ଦେଖିପାରିବ | ବେରିଲିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ସୋଡିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗଠନ ସହିତ ଅତ୍ୟନ୍ତ ସମାନ, ଏହାର ପଲିମେରିକ୍ structure ାଞ୍ଚା ଅଛି କାହିଁକି ଏହାର ପଲିମେରିକ୍ structure ାଞ୍ଚା ଠିକ୍ ସ୍ଥିତିରେ ଅଛି, ଏହାର ପଲିମରିକ୍ structure ାଞ୍ଚା ଅଛି ଯାହା ପାଖରେ ଥିବା ବେରିଲିୟମ୍ ପରମାଣୁକୁ ବ୍ରିଜ୍ କରେ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କର ଏକ ସ୍ପିରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ଜାରି ରହିବ | ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନ୍ ଏକ ପଲିମେରିକ୍ ଚେନ୍ ଗଠନକୁ ନେଇଥାଏ ଯେତେବେଳେ ଗ୍ୟାସ୍ ଚରଣ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ଉଭୟ ମୋନୋମେରିକ୍ ଫର୍ମ ଭାବରେ ବିଦ୍ୟମାନ ଥାଏ ଯାହା ଦ୍ two ାରା ଦୁଇଟି ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଡାଇମେରିକ୍ ଫର୍ମ ଦୁଇଟି ସଲଫେଟ୍ କୁ ମଧ୍ୟ ଆଲକାଲାଇନ୍ ପୃଥିବୀ ଧାତୁର ଏହି ସଲଫେଟ୍‌ଗୁଡ଼ିକର ଦ୍ରବଣୀୟତା ଜଣାଶୁଣା | ବେରିଲିୟମ୍ ରୁ ବାରିୟମ୍ ଏବଂ ସମସ୍ତ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଧାତୁ ସଲଫେଟ୍ ହଜିଯିବା ପାଇଁ ଅକ୍ସିଡ୍ ଗଠନ କରିବା ପାଇଁ ତିନୋଟି ହରାଇଲେ ଯଦି ଆପଣ ଗରମ ଉପରେ ଏକ ସାଧାରଣ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ସଲଫେଟ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ

ତେଣୁ ତିନୋଟି ମୁକ୍ତ ହେଲା ଏହା ଅକ୍ସାଇଡ୍ ପ୍ଲସ୍ ପ୍ରଦାନ କରୁଥିବା କାର୍ବୋନାଟ୍ ସହିତ ସମାନ | କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଏବଂ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ସତ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ବାରିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଉତ୍ତାପ ପାଇଁ ବହୁତ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏବଂ ଏହା କ୍ଷୟ ହୁଏ ନାହିଁ | ସହଜରେ ପୋଜ୍ କରନ୍ତୁ ଏବଂ ତରଳ ଆମୋନିଆରେ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡିକ କ୍ଷାର ଧାତୁ ପରି ଗଭୀର ନୀଳ ରଙ୍ଗର ସମାଧାନ ଦେବା ପାଇଁ ତରଳିଯାଏ, ଏହା ତରଳ ଆମୋନିଆରେ କ୍ଷାର ଧାତୁ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ରଙ୍ଗ ଅଧିକ ତୀବ୍ର ଅଟେ କାରଣ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେତୁ ଏହା ଘଟେ | ଏହା ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ଜଟିଳ ଆଇନ୍ ଗଠନ କରେ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଷ୍ଟ୍ରୋଣ୍ଟିଅମ୍ ଏବଂ ବାରିୟମ୍ ଫର୍ମ ଇଥାନଏଡ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଆସେଟିଲିନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯିବା ସମୟରେ ଏବଂ ଏସିସି ଟାଇପ୍ ର ଯ ounds ଗିକ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ଏସିଟାଇଲାଇଡ୍ | ଅନ୍ୟ ପ୍ରକାରର କାର୍ବାଇଡ୍

ତେଣୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ କାର୍ବନ ଫର୍ମ ସହିତ ବେରିଲିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ସହିତ ଡାଇୟୁରେଟିକ୍ ମିଶ୍ରଣରେ ବେରିଲିୟମ୍ | ଠିକ ଅଛି ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଅତ୍ୟଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନଗୁଡିକର ଏହି କାର୍ବାଇଡ୍ ଗୁଡିକରେ ସମ୍ପୃକ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ମୁକ୍ତ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ବେରିଲିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଏହା ମିଥେନ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟ କାର୍ବାଇଡ୍ ହେଉଛି ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ସି ତିନି କିମ୍ବା ଏହା ମଧ୍ୟ ଏହି କାର୍ଯ୍ୟରେ ଲେଖା ହୋଇପାରେ | ଆହା ବେରିଲିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ରେ ଏହା ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆପଣ ଭାଲେନ୍ସିକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରିପାରିବେ ଏବଂ ସଠିକ୍ ସଂରଚନା ଲେଖିପାରିବେ ok ଗ୍ରୁପ୍ 2 ଧାତୁର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ଯ ounds ଗିକଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଆହା ଗ୍ରିଗାର୍ଡିଆକ୍ସାନେ ପୋଲାର ଦ୍ରବଣରେ ଆଲ୍କିଲ୍ ହାଲାଇଡ୍ସ ସହିତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରି ପ୍ରସ୍ତୁତ | ଯେପରିକି ଇଥର ଓକ

ତେଣୁ ଏହି ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ rrmgcl ସର୍ବଦା ଇଥେର ଦ୍ୱାରା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମକୁ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ ଜ୍ୟାମିତ୍ରୀ ପ୍ରଦାନ କରି ସମାଧାନ କରାଯାଇଥାଏ ଯାହା ଜ organic ବ ସିନ୍ଥେସିସରେ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଏହି ଯ ounds ଗିକ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟଗୁଡ଼ିକ ଅନ୍ୟମାନଙ୍କ ପ୍ରତି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତା ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଅର୍ଗାନୋଲିଥିୟମ ସହିତ ସମାନ | କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ପାଇଁ ହାଲାଇଡସ୍ ଏବଂ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ରିଆକ୍ଟିଓ କରିବାକୁ ପଡିବ | n ଏକ ପୋଲାର ଦ୍ରବଣରେ ଯେପରିକି ଡାଇଥାଇଲ୍ ଇଥର ଯାହା ଡାଏଥାଇଲ୍ ଇଥର ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଅମ୍ଳଜାନର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ସହିତ ଅମ୍ଳଜାନର ସମନ୍ୱୟ ମାଧ୍ୟମରେ ଏକ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତ୍ରୀ ଦେବ

ତେଣୁ କ gr ଣସି ପାରସ୍ପରିକ କ୍ରିୟା କିମ୍ବା ସଙ୍ଗଠନର ଅନୁପସ୍ଥିତିରେ ଯଦି ଆପଣ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରନ୍ତି ଯେପରିକି rmg cl ଯାହା ସହିତ ମୁଖ୍ୟତ coordin ସମନ୍ୱୟ ପ୍ରାପ୍ତ ହୁଏ | ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତିର ଦୁଇଟି ଇଥର ସହିତ ସମାନ ଏବଂ ଏହା ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମକୁ ସାମୟିକ ଭାବରେ ସମନ୍ୱିତ ସାଚୁଚରେସନ୍ ଦେବ ଏବଂ ଏହା ଏହି ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ସ୍ଥିର କରିଥାଏ ଯେଉଁ କାରଣରୁ ଦ୍ରବଣକାରୀ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ ଏବଂ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସୃଷ୍ଟି କରିବା ସମୟରେ ଜଣଙ୍କୁ ପୋଲାର ଦ୍ରବଣ ବାଛିବା ଆବଶ୍ୟକ | rmg ପ୍ରକାରର ଏକ ପ୍ରଜାତିର r ରୁ mg ର ଅର୍ଗାନୋମେଟାଲିକ୍ ଯ ounds ଗିକ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା କିନ୍ତୁ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ଅପେକ୍ଷା ଉଭୟ ଡିମେଥାଇଲ ବେରିଲିୟମ ଏବଂ ଡାଇମେଥାଇଲ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମର ପଲିମେରିକ ଗଠନ ବେରିଲିୟମ ହାଇଡ୍ରାଇଡ କିମ୍ବା ବେରିଲିୟମ କ୍ଲୋରାଇଡ ଭଳି ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ later ାରା ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ପରେ ଦେଖାଇବି ଭାଲେନ୍ସ ବଣ୍ଡ ଧାରଣା ପରି ସରଳ ବ୍ୟବହାର କରି ପଲିମେରିକ୍ ସଂରଚନାକୁ କିପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇପାରିବ | ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଓ୍ୱିଗର୍ ରିଜେଣ୍ଟଗୁଡିକର ଉପଯୋଗିତା ବିଷୟରେ ମୁଁ କେବଳ ଆପଣଙ୍କୁ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖାଇବାକୁ ଚାହୁଁଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ rmg cl ନିଅନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ କେଟୋନ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତୁ ଏବଂ ଏହା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବିଲୋପ ଦ୍ୱାରା ସମ୍ପୃକ୍ତ ମଦ୍ୟପାନ କରିଥାଏ |

ତେଣୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି କିଟୋନ୍ ପାଇଁ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟ ର ଚିକିତ୍ସା ତୃତୀୟ ଆଲକୋହଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ତାହା ନୁହେଁ ଯେ ଜଣେ ଅନ୍ୟ ବିଭିନ୍ନ p ବ୍ଲକ୍ ଉପାଦାନ ଅର୍ଗାନୋ ଯ ounds ଗିକରେ ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଗ୍ରିଗାର୍ଡ ରିଜେଣ୍ଟସ୍ ଯେପରିକି ଇଥାଇଲ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ pcl ତିନୋଟି ଫସଫରସ୍ ଡିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସହିତ | ଅତ୍ୟଧିକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଆହା ଫସଫାଇନ୍ ଲିଗାଣ୍ଡ ଟ୍ରାଇଥାଇଲ୍ ଫସଫାଇନ୍ ଗଠନ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଜଣେ ସାଧାରଣ ସୂତ୍ର rm gx ସହିତ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହାକୁ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ, ଏହାକୁ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ କିମ୍ବା p ବ୍ଲକ୍ ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକରେ କାର୍ବନ ବନ୍ଧନରେ ଉପାଦାନ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ | ଏଠାରେ ଦେଖିପାରୁଛି ମୁଁ ଏଠାରେ ଅର୍ଗାନୋମାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଯ ounds ଗିକର କିଛି ସଂରଚନା ଦେଖାଇଛି, ସେଗୁଡ଼ିକର ଏକ ଡାଇମେରିକ୍ ଗଠନ ହୋଇପାରେ | e ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ବ୍ରିଜ୍ ସହିତ ସେମାନଙ୍କର ଡାଇମେରିକ୍ ଗଠନ ହୋଇପାରେ କିମ୍ବା ଗୋଟିଏରେ ଏହିପରି ଦୁଇଟି ୟୁନିଟ୍ ବ୍ରିଜ୍ ଭଳି ପ୍ରାଥମିକ ସଂରଚନା ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ କିମ୍ବା ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ structure ାଞ୍ଚା ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ କିମ୍ବା ଯଦି ଦ୍ରବଣ ଉପଲବ୍ଧ ହୁଏ ତେବେ ସେମାନେ ମୋନୋମେରିକ୍ ଫର୍ମରେ ରହିପାରିବେ | ଏହାର ସମନ୍ ative ିତ ସନ୍ତୁଳନକୁ ସନ୍ତୁଷ୍ଟ କରିବା ପାଇଁ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆମର ଏହି ପ୍ରକାର ଥାଏ, ସେଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟତ three ତିନୋଟି କେନ୍ଦ୍ର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଟେ , ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଦେଖାଇବି ଯେ ଆହି ବେରିଲିୟମ୍ କାର୍ବନ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଯ ounds ଗିକରେ ମୁଁ ତିନିଟି କେନ୍ଦ୍ର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଡ କିପରି ହୃଦୟଙ୍ଗମ କରିପାରିବି | ଯ ound ଗିକ ଏତେ ଭଲ ବେରିଲିୟମ୍ ରେ ଆପଣଙ୍କର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହା ଆପଣଙ୍କର ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ p କକ୍ଷପଥରେ ଆପଣଙ୍କର କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଯ ound ଗିକ ଗଠନ ସମୟରେ ଆମେ ଯାହା ପାଇଥାଉ ତାହା ଏକତ୍ର ହୋଇ ଚାରିଟି ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଗଠନ କରେ | p କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମର ଚାରୋଟି sp ତିନୋଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି ଯେଉଁଥିରେ ଦୁଇଟିରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଦୁଇଟିରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ଏହିପରି କିଛି ଅଛି | ସେଠାରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ମୁଁ ଏଠାରେ ଏକ ପରିସ୍ଥିତିକୁ ବିଚାର କରୁଛି, ଏଠାରେ ତୁମର ଗୋଟିଏ ଅଛି, ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେରିଲିୟମ୍ ପରମାଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସିଛି ଯାହା ତୁମର ଅଛି ଯଦି ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବିଚାର କର, ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବିବେଚନା କରିପାରିବ | ଏଠାରେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଏଠାରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି ତିନୋଟି କେନ୍ଦ୍ରିତ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ସମାନ ଅଟେ | ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ କ elect ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ତୁମର ତିନୋଟି କେନ୍ଦ୍ରୀଭୂତ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ତୁମର ଦୁଇଟି ତିନୋଟି କେନ୍ଦ୍ର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି, ଯେତେବେଳେ ମୁଁ ତ୍ରୟୋଦଶ ଉପାଦାନକୁ ଯିବି ଏବଂ ବୋରନ୍ ର ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି | ଆସନ୍ତୁ ଜାଣିବା ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ବ୍ୟବହାର ଏବଂ ସେମାନଙ୍କର ଯ ounds ଗିକ ବେରିଲିୟମ୍ ଆଲୋଇ ତିଆରିରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତମ୍ବା ବେରିଲିୟମ୍ ଆଲୋଇ ଉଚ୍ଚ ଶକ୍ତିର ings ରଣା ତିଆରି କରିବାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ମେଟାଲିକ୍ ବେରିଲିୟମ୍ ମା ରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏକ୍ସ-ରେ ଟ୍ୟୁବ୍ ର କିଙ୍ଗ ୱିଣ୍ଡୋ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଜିଙ୍କ୍ ଏବଂ ଟିଫିନ୍ ସହିତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆଲୋଇସ୍ ମଧ୍ୟ ଅନେକ ସାମଗ୍ରୀ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ଆଲୟୋରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ କାରଣ

ଏହାର ହାଲୁକା ଏବଂ ଶକ୍ତି ବିମାନ ନିର୍ମାଣରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ପାଉଡର ଏବଂ ରିବନ୍ ମଧ ଫ୍ଲାସ୍ ପାଉଡର୍ ବଲ୍ବ ଇନକେଣ୍ଡାରୀ ବମ୍ରେ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ | ଏବଂ ପାଣିରେ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ର ସଙ୍କେତ ଏବଂ ନିଲମ୍ବନ ଯାହାକୁ ଆଣ୍ଟାସିଡ୍ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ କାର୍ବୋନେଟରେ ବ୍ୟବହୃତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିଆର କ୍ଷୀର କୁହାଯାଏ ଏବଂ କ୍ୟାଲସିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ରୁ ଧାତୁ ଉତ୍ତୋଳନରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ହ୍ରାସ କରିବା କଷ୍ଟକର | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ବ୍ୟବହାର କରି ସଂପୃକ୍ତ ଧାତୁ ଅକ୍ସାଇଡରୁ ହ୍ରାସ ହେବା ଅତ୍ୟନ୍ତ କଷ୍ଟକର, ଆରାମରେ କ୍ୟାଲସିୟମ ବ୍ୟବହାର କରି ଏକ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ କ୍ୟାଲସିୟମ ଏବଂ ବେରିଲିୟମ ଧାତୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ସହିତ ପୁନ act ସକ୍ରିୟତାକୁ ଯିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ | ପ୍ରଭାବଶାଳୀ ଶୂନ୍ୟସ୍ଥାନ ପାଇଁ ଭ୍ୟାକ୍ୟୁମ୍ ଟ୍ୟୁବରୁ ଅଳ୍ପ ପରିମାଣର ବାୟୁ ଏହାକୁ ପୁଙ୍ଖାନୁପୁଙ୍ଖ ସ୍ଥାନାନ୍ତର କରିବାକୁ ପଡିବ | d ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ଧାରଣ କରିଥିବା ବାୟୁର ଟ୍ରେସ ପରିମାଣକୁ ବାହାର କରିବା ପାଇଁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ ପାଇଁ ଅତ୍ୟଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରା କ୍ୟାଲସିୟମ ଏବଂ ବାରିୟମ ଦ୍ pur ାରା ଶୁଦ୍ଧ ହେବା ପାଇଁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ସମସ୍ତ ଚିହ୍ନକୁ ସହଜରେ ଦୂର କରାଯାଇପାରିବ | ଭାକ୍ୟୁମ୍ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଭାକ୍ୟୁମ୍ ଟ୍ୟୁବ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ସିଲ୍ କରାଯାଇପାରେ ତେଣୁ ରେଡିଓଥେରାପିରେ ରେଡିୟମ୍ ଲବଣ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯାହା କର୍କଟ ଚିକିତ୍ସାରେ ଅଛି

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ବେରିଲିୟମ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଡାଇଗୋନାଲ୍ ସମ୍ପର୍କକୁ ଦେଖିବା ଯଦି ଆପଣ କେବଳ ବେରିଲିୟମ୍ 2 ର ଆୟନିକ ବ୍ୟାଡ୍ୟୁସକୁ ଦେଖନ୍ତି | 31 ପିକୋମିଟର ଏବଂ ସାଇଜ୍ ଅନୁପାତରେ ଚାର୍ଜ ବହୁତ ଅଧିକ ଏବଂ ଏହାକୁ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ତିନୋଟି ପ୍ଲସ୍ ର ଆକାର ସହିତ ତୁଳନା କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ଉଭୟଙ୍କର ତୁଳନାତ୍ମକ ଆହା ବହୁତ ସମାନ ଆୟନିକ୍ ବ୍ୟାଡ୍ୟୁସ୍ ଅଟେ, ଆପଣ ସେମାନଙ୍କ ଗୁଣରେ ସମାନତା ଆଶା କରିପାରନ୍ତି ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଏକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଫିଲ୍ମ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ଏସିଡ୍ ଆକ୍ରମଣକୁ ପ୍ରତିରୋଧ କରୁଥିବା ଫଳାଫଳ ଏହାକୁ ପାସିଭେସନ୍ ଏବଂ ବେରିଲିୟମ୍ ସମାନ କରିଥାଏ ଏବଂ ଥରେ ଶୁଦ୍ଧ ବେରିଲିୟମ୍ ଉନ୍ମୋଚିତ ହେଲେ ଏହା ତୁରନ୍ତ ଏକ ପତଳା ହୋଇଯାଏ | ବେରିଲିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ର ଆବରଣ ଏବଂ ଏହା ଅଧିକ ଅକ୍ସିଡେସନରୁ ରକ୍ଷା କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଏସିଡ୍ ଆକ୍ରମଣକୁ ମଧ ପ୍ରତିରୋଧ କରିପାରେ କିମ୍ବା ଏହା ଏସିଡ୍ ଆକ୍ରମଣକୁ ପ୍ରତିରୋଧ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ବେରିଲିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ଷାରରେ ତରଳି ଯାଇ ବେରିଲାଇଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଚାରି ଗୁଣ ଦୁଇ ମାଇନସ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସମାନ କରେ | ଦୃ strong କ୍ଷାରୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଟ୍ରାଇହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଯାହା ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଟେଟ୍ରାହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ରବୀଭୂତ ଏବଂ ଉଭୟ ବେରିଲିୟମ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ର କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗୁଡ଼ିକରେ ବ୍ରିଗିଡ୍ ଗଠନ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରିଡ୍ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ବ୍ରିଜ୍ ସହିତ ଦୁଇଟି କ୍ଲୋରୋ ବ୍ରିଜ୍ ଅଛି ଏବଂ ସମାନ ଭାବରେ ବେରିଲିୟମ୍ ଡିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଛି | ଏହା ମଧ ଅସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା ଦ୍ ba ାରା cl to ଚାରି ଗଠନ ହୁଏ କିମ୍ବା ଏଥିରେ ଉଭୟ ବେରିଲିୟମ୍ର ଏକ ପଲିମେରିକ୍ ନେଟୱାର୍କ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ରହିପାରେ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ରେ ବ୍ରିଜ୍ ଗଠନ ରହିଥାଏ ଏବଂ ଅବଶ୍ୟ ଉଭୟ ସିସି ବଣ୍ଡ ତିଆରି ପାଇଁ ଫେଡେରାଲ୍ ଫସଲ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଏବଂ ଉଭୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରିବାର ଦୃ strong ପ୍ରବୃତ୍ତି ଥାଏ | ବେରିଲିୟମ୍ f ଚାରି ଦୁଇଟି ମାଇନସ୍ ଏବଂ ହେକ୍ସାଫ୍ଲୋରୋ ତିନୋଟି ମାଇନସ୍ କୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଦୂର କରନ୍ତୁ | ଆମେ କିଛି ପ୍ରଶ୍ନକୁ ଦେଖିବା ପରି bcl ଦୁଇଟି ର ଡାଇମର୍ ପାଇଁ ଏକ ସଂରଚନା ପରାମର୍ଶ ଦେବା ଏବଂ ଏହାର ଗଠନ କିପରି b ସେଲ୍ ଦୁଇଟିକୁ ଲୁଇସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ତାହା ବର୍ଣ୍ଣନା କରେ

ତେଣୁ ପ୍ରଶ୍ନଟି ହେଉଛି bcl ଦୁଇଟି ଫର୍ମ ଡାଇମର୍ ଯାହା ଦ୍ means ାରା ଆପଣ କିପରି ଅମ୍ଳୀୟ ଏବଂ ମ basic ଳିକ ଗୁଣ ବା ଲେଭିସ୍ ବାହାର କରିପାରିବେ | bcl two ର ଅମ୍ଳୀୟ ଗୁଣ ଯାହା ଆମର ଡାଇମେରିକ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଚେନ୍ ଗଠନର ବ୍ରିଜ୍ ଗଠନ କିମ୍ବା ଗଠନକୁ ସୁଗମ କରିପାରିବ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଅନ୍ୟ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ମୁଁ ଉତ୍ତର ଦେବି ଯେ ଜଳର କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଦ୍ରବଣତା ଗୋଷ୍ଠୀକୁ କାହିଁକି ବ increases ାଏ | ତେବେ ପ୍ରଥମେ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା ଏହିପରି bcl ଲେଖିପାରିବା

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଏଠାରେ ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି ଯେ ଯଦି ବେରିଲିୟମ୍ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କରିସାରିଛି ତେବେ ଆମର ଚାରୋଟି sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅଛି ସେଥିରୁ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି sp ତିନୋଟିରେ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି sp ତିନୋଟି | କ any ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନାହିଁ ଏବଂ ଯେଉଁମାନଙ୍କର ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, ସେମାନେ cl ସହିତ ମିଶି ଦୁଇଟି bcl ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିପାରିବେ, ଅନ୍ୟଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି mt ବର୍ତ୍ତମାନ ଅନ୍ୟ ଏକ ବେରିଲିୟମ୍ ସମାନ ଭାବରେ ମୁଁ ଲେଖିପାରେ | ସେ ଏଠାରେ ସ୍ଥିତି ସମାନ

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ କେବଳ ଲେଭିସ୍ ଡଟ୍ ଗଠନକୁ ମନେ ରଖିଥିବେ କିମ୍ବା ମନେ ରଖିବେ, ଏଥିରେ ଆଠଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବାକ୍ଲ୍ ବଣ୍ଡ ତିଆରି କରିବାରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରୁଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏହି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏଠାରେ ଦିଆଯାଇପାରିବ ଏବଂ ତାପରେ ଏହା ପୁନରାବୃତ୍ତି ହୁଏ କାରଣ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ ହେତୁ ଆରେ ବେରିଲିୟମ୍ ଏକ ଲୁଇସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ବେରିଲିୟମରୁ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ସେହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଆହା ଗୋଟିଏ ବେରିଲିୟମ୍ ଯେତେବେଳେ ଏହା ଲୁଇସ୍ ଏସିଡ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏହି ବେରିଲିୟମ୍ ଏକ ଲେଭିସ୍ ବେସ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଯେତେବେଳେ ଆପଣ ପରବର୍ତ୍ତୀକୁ ଯାଆନ୍ତି | ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ମ ically ଳିକ ଭାବରେ ସେଠାରେ ଏକ ଟାଣ୍ଡେମକ୍ସ ଅଛି, ଏହାର ଆଚରଣରେ ଲେଭିସ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଲେଭିସ୍ ବେସ୍ ଭାବରେ କାର୍ଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ଏହି ବ୍ରିଜ୍ ଆହା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବାରେ ପରିଣତ ହୁଏ ଯାହା ଶେଷରେ ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଚେନ୍ ଗଠନକୁ ନେଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହିପରି ଜଣେ କିପରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବ | ବେରିଲିୟମର ଲେଭିସ୍ ଏସିଡିଟି ଯାହା ଏକ ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଚେନ୍ ଗଠନକୁ ନେଇଥାଏ ଏବଂ ଜଳରେ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ର ଦ୍ରବଣ କାହିଁକି ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ବ increases ାଇଥାଏ ଯାହାର ଅର୍ଥ କ୍ଷାର ପୃଥିବୀ ମେଟା ମଧ୍ୟରେ | l ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଲ iron ହ ସାଧାରଣ ଭାବରେ କ୍ୟାଟେନିକ୍ ବ୍ୟାଡ୍ୟୁସ୍ ଲାଟାଇସ୍ ଏଣ୍ଥାଲପି ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବ କାରଣ ଲାଟାଇସ୍ ଏଣ୍ଥାଲପି ହାଇଡ୍ରେସନ୍ ଏଣ୍ଥାଲପି ଠାରୁ ଅଧିକ ହ୍ରାସ ପାଇଥାଏ ଏବଂ ଆୟନିକ୍ ଆକାର ବ increasing ଼ିବା ସହିତ ଦ୍ରବଣୀୟତା ବ increases ିଥାଏ ଏବଂ ତାପରେ ଯଦି ଆପଣ ପୁନର୍ବାର ଦେଖନ୍ତି କ୍ଷାରର ଦ୍ରବଣ କାହିଁକି? ଜଳରେ ଥିବା ପୃଥିବୀ ଧାତୁ କାର୍ବୋନେଟ୍ ଏବଂ ସଲଫେଟ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ହ୍ରାସ କରେ ବାସ୍ତବରେ ବା ବାରିୟମ୍ କାର୍ବୋନାଟ୍ ଅତ୍ୟଧିକ ଦ୍ରବୀଭୂତ ନୁହେଁ ଏବଂ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଏହା ଆୟନର ଆକାରକୁ ଅତି ସହଜରେ କ୍ଷୟ କରେ ନାହିଁ, କ୍ୟାଟେସନ୍ ତୁଳନାରେ ଲାଟାଇସ୍ ଏଣ୍ଥାଲପି ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ୍ୟରେ ସ୍ଥିର ରହିବ | କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁ କାର୍ବୋନେଟସ୍ ଏବଂ ସଲଫେଟ୍ ପାଇଁ ମିଳୁଥିବା ପରି ଏଣ୍ଥାଲ୍ପିସ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ରବଣୀୟତା ହ୍ରାସ ପାଇବ

ତେଣୁ ପରବର୍ତ୍ତୀ ପ୍ରଶ୍ନ ଯଦି ମୁଁ ଏହି ସ୍ଥାନକୁ ଫେରିବି ତେବେ ଏଠାରେ ଏକ ପ୍ରଶ୍ନ ଅଛି ଏଠାରେ ଜଳ ସହିତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରୋପାନକୁ ମଧ ଦେଖ | ଜଳ ସହିତ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ର ଯନ୍ତ୍ରର ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରୋପାନକୁ th ର ଏକ ସୂତ୍ର ଦେଇଥାଏ | ଇ କାର୍ବାଇଡ୍ ଏବଂ ଏକ ସାଧାରଣ ଗ୍ୟାସୀୟ ଅଣୁର ଏକ ଉଦାହରଣ ଦିଅନ୍ତୁ ଯାହା ସହିତ କାର୍ବାଇଡ୍ ଆୟନ ଆଇସୋଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଅଟେ ଯାହାର ଅର୍ଥ ଯଦି ଦିଆଯାଇଥିବା ବିବୃତ୍ତିରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଦର୍ଶାଯାଇଛି ଯେ ସେଠାରେ ଏକ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଅଛି ଏବଂ ଜଳ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା ଦ୍ prop ାରା ପ୍ରୋପାନ ପ୍ରୋପାନ ପ୍ରଦାନ କରାଯାଏ ତେବେ ତିନୋଟି କାର୍ବନ୍ ରହିବା ଉଚିତ | କାର୍ବନ୍ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ସେଠାରେ ଜଣେ ମିଗ୍ରା ରୁ c ତିନି ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିପାରନ୍ତି କାରଣ ପ୍ରୋପାନ ସେଠାରେ ଅଛି ଏବଂ ଯଦି ଏହା ଦେଉଛି ତେବେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଆହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଏଠାରେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ବନ୍ଧନ ଆଶା କରାଯାଇପାରେ

ତେଣୁ ଯଦି ଏହା ପ୍ରୋପାନ ଦିଏ | ଏହା ଏହିପରି କିଛି ହେବା ଉଚିତ ଏହା ପ୍ରୋପାନ ଠିକ ଅଛି

ତେଣୁ ଜଣେ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଲେଖିବା ଏବଂ ଗଣନା କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ କେବଳ ଏହି ସମୀକରଣକୁ ସନ୍ତୁଳିତ ଦେଖୁଛ, ତେବେ ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ସି ତିନି ପ୍ଲସ୍ ଦୁଇ ଘଣ୍ଟା ଦୁଇଟି c h ତିନୋଟି ସି ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇ mgo ଦେଇଥାଏ |

ତେଣୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଜଣେ ଏହାକୁ ଠିକ୍ ଲେଖିପାରେ

ତେଣୁ କାର୍ବାଇଡ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ପରାମର୍ଶ ଦିଆଯାଇଛି

ତେଣୁ କାର୍ବାଇଡ୍ ହେଉଛି ମିଗ୍ରା ଦୁଇ ସି ତିନୋଟି ଏବଂ ଏହା କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଆଇସୋଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟକୁ ବିଶ୍ଳେଷଣ କରି ଜଣେ ସଠିକ୍ ସମୀକରଣ ଲେଖିପାରିବ | ଏବଂ ସଠିକ୍ ଉତ୍ତରରେ ପହଞ୍ଚନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ସହିତ ମୁଁ ମୋର ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ସମାପ୍ତ କରିବି, ମୁଁ ଗ୍ରୁପ୍ 13 ଉପାଦାନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି ଯାହା ବୋରନ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମର ଗ୍ରୁପ୍ 13 ରେ ଆମର ବୋରନ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଗାଲିୟମ୍ ଇଣ୍ଡିଆମ୍ ଏବଂ ଥାଲିୟମ୍ ଅଛି
ତେଣୁ i ମୋର ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବ
ତେଣୁ ମୋତେ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନର ଗୁରୁତ୍ fut ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭବିଷ୍ୟତକୁ ସଂକ୍ଷେପରେ କହିବାକୁ ଦିଅ , ଯଦି ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଅମ୍ଳଜାନ ସ୍ଥିତି ଆହା ଗ୍ରୁପ୍ ର ଦୁଇଟି ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଉପରେ ପ୍ରାଧାନ୍ୟ ଦେଇଥାଏ
ତେଣୁ ଗ୍ରୁପ୍ ଦୁଇଟି ଉପାଦାନ ଯୁକ୍ତ ଦୁଇଟି | ରାଜ୍ୟର ସମସ୍ତ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡିକ ପ୍ରାଧାନ୍ୟ ଦେଇଥାଏ ପ୍ରଥମ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଏଣ୍ଥାଲପି ଏବଂ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲରେ ଆମର ଅଧିକାଂଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋ ପଜିଟିଭ୍ ଉପାଦାନଗୁଡିକ
ତେଣୁ ବେରିଲିୟମ୍ ଦୁଇ ପ୍ଲସ୍ ଏହାର ଅତି ଛୋଟ ଆକାର ହେତୁ କୋଭାଲାଣ୍ଟ ଯ ounds ଗିକ କିମ୍ବା ଦ୍ରବଣୀୟ ଆୟନ ଧାରଣ କରେ ଏହି ଭବିଷ୍ୟତଗୁଡିକ ବିଶ୍ରାମ ସହିତ ଦେଖାଯାଏ ନାହିଁ | ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ଗୋଷ୍ଠୀ ଦୁଇଟି ଧାତୁ ଗୋଷ୍ଠୀ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ସମନ୍ୱୟ କମ୍ପ୍ଲେକ୍ସ ଗଠନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଗୋଷ୍ଠୀ ଏକ ଧାତୁ ଏବଂ କ୍ଷାରୀୟ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ବେରିଲି ସହିତ ମ basic ଳିକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି | ଓମ୍ ଏହାର ଛୋଟ ଆକାର ହେତୁ ବେରିଲିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ହେଉଛି ଆମ୍ଫୋଟେରିକ୍ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ସମସ୍ତ ଆଲକାଇନ୍ ପୃଥିବୀ ଧାତୁଗୁଡ଼ିକ ବେରିଲିୟମ୍ ବ୍ୟତୀତ ମ basic ଳିକ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଗଠନ କରନ୍ତି, ଏହାର ଛୋଟ ଆକାରର ବେଓ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ରାମଫୋର୍ଡ ରିକ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଭଳି କାର୍ଯ୍ୟ କରିଥାଏ
ତେଣୁ ଏହା ଉପରେ ଆଲୋଚନା ସମାପ୍ତ କରେ | ମୋର ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଗ୍ରୁପ୍ 2 ଉପାଦାନଗୁଡ଼ିକର ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ମୁଁ ବୋରନ୍ ଏବଂ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ଗାଲିୟମ୍ ଇଣ୍ଡିଆମ୍ ଏବଂ ଥାଲିୟମ୍ ଠାରୁ ଆରମ୍ଭ କରି ଗ୍ରୁପ୍ 13 ଉପାଦାନ ଉପରେ ଆଲୋଚନା କରିବି
ତେଣୁ ଆପଣଙ୍କୁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |

Prutor@IITK