ନମସ୍କାର ସମସ୍ତଙ୍କୁ ନମସ୍କାର _ ଆହା ଆମେ ଆମ୍ ଏପିମେରାଇଜେସନ୍ ଏପିମେରାଇଜେସନ୍ ଏବଂ ଡାଏଲ୍ ପୁନର୍ଗଠନ ଏବଂ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାର ଅକ୍ସିଡେସନ୍ ହ୍ରାସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆହା କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ବିଷୟ ଆଜି ଆମେ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଶୃଙ୍ଖଳାର ଲମ୍ ing ◌ା ଏବଂ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ବ ing ◌ାଇବା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା | ଆମେ କିଲିଆନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା

ତେଣୁ ଆମେ ମଧ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହା ଦ୍ we ◌ାରା ଆମେ ଏହି ଲମ୍ ing ◌ା ହାସଲ କରିପାରିବା ଯାହା କିଲିଆନି ଫିକ୍ସର୍ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | framework ◌ାଞ୍ଚା ଆପଣ କିପରି ସେହି ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ ଲମ୍ can ◌ାଇ ପାରିବେ ମୁଁ ପଲି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଆହା କାର୍ବନ ଚେନ୍ ବିଷୟରେ କହୁଛି, ଏହାକୁ କିପରି ବ then ◌ାଇ ପାରିବେ ଏହି ଟ୍ରାନ୍ସଫ୍ କିପରି | ormation ହାସଲ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ମୁଁ ଯେପରି ଉଲ୍ଲେଖ କରିଛି ଯେ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନ ଏକ ଆହା ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥରୁ ହାସଲ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଚିନି ଏବଂ ଆହା ଉପରେ କାଲିଆନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ପ୍ରୟୋଗ କରି ଚିନି ଏବଂ ଆହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ ଆହା ବୃଦ୍ଧି ପାଇବ | ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରେ ଆହା ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ଏଠାରେ କଲ୍ୟାଣୀ ବ feature ଶିଷ୍ଟ୍ୟ ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ମୁଁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପାଇଁ ଏକ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ ଭାବରେ ଏରିଥ୍ରୋଜ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ପ୍ରଥମ ଏରିଥ୍ରୋଜ୍ ଲେଖୁଛି ଏହା structure ◌ାଞ୍ଚା ତୁମ ସମସ୍ତଙ୍କ ସହିତ ଭଲ ଭାବରେ ପରିଚିତ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ତୁମେ | ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏରିଥ୍ରୋସରେ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଚାରୋଟି କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ଅସମାନ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆମେ କିପରି ଜାଣିପାରିବା ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ ବୃଦ୍ଧି ପାଇଁ ଏଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ବ increase ◌଼◌ାଇବା ପାଇଁ ମୁଁ ଏହାକୁ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ | ଏହା ଫୋପାଡିବା ମୂଳତ al ଆଲଡୋସ୍ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାର ଗୋଟିଏ ଟର୍ମିନାଲ୍ ରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଅଛି ଏବଂ ମୁଁ କଣ କରିବି ଯାହା ମୁଁ ଜାଣେ ଆପଣ ସିଆନାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ ଯାହା ସୋଡିୟମ୍ c ରୁ ସିଆନାଇଡ୍ ହାସଲ କରାଯାଇପାରିବ | ୟାନାଇଡ୍ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ରୁ ଯେକ any ଣସି ସିଆନାଇଡ୍ ଉତ୍ସ ଆହା ଯାହା ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ମିଶ୍ରଣରେ ସିଆନାଇଡ୍ ଆୟନକୁ ସହଜରେ ସୃଷ୍ଟି କରିପାରିବ ମୁଁ ଏହାକୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରୁଛି ଏବଂ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥା ପାଇଁ ମୁଁ ଏଠାରେ hcl ନେଉଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହି ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ ହୋଇଛି | ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରୋ ଚିରାଲ୍ ଏବଂ ଏହାର ଦୁଇଟି ଚେହେରା ଅଛି ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ଉପର ଚେହେରା ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ତଳ ଚେହେରା

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଯେ ଯଦି ଏହା ଉପର ମୁଖରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଏବଂ ଯଦି ଏହା ତଳ ମୁହଁରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତେବେ ପ୍ରଥମେ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଏହା ଉପର ମୁହଁରୁ ଯାହା ଦ୍ so ◌ାରା ଏହା ସିଆନୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ପ୍ରଦାନ କରିବ ଯାହା ଏଠାରେ ମନେ ରଖିବାକୁ ହେବ ଏହି ପ୍ରୋ ଚିରାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଚିରାଲ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯଦି ଏହା ତଳ ମୁହଁରୁ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ତେବେ ଆମେ ଆଲଫା କାର୍ବନରେ ବିପରୀତ ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ସହିତ ଅନ୍ୟ ଏକ ଷ୍ଟେରିଓଏସୋମର୍ ପାଇବୁ | ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଠିକ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଥରେ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସରିବା ପରେ ଆମେ ଏହାକୁ ଏହି ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍କୁ ଉଭୟ ଷ୍ଟେରିଓଏସୋମର୍ ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହ୍ରାସ କରିବାକୁ ହ୍ରାସ କରିବୁ ଯାହା ଦ୍ we ◌ାରା ଆମେ ଜାଣିବା ଯେପରି ହ୍ରାସ ହେବ | ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ ପାଲାଡିୟମ୍ bso4 ପାଲାଡିୟମ୍ bso4 ରେ ଅବଶୋଷିତ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଯାହା ନାଇଟ୍ରାଇଲରୁ ଏହା ଉତ୍ପାଦନ କରିବ ଏହି ନାଇଟ୍ରାଇଲର ଆଂଶିକ ହ୍ରାସ କରିବ ଏବଂ ଏହା ldamine ପଏଣ୍ଟରୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ମନେରଖନ୍ତୁ ଯଦି ଆମେ କରିବୁ ତେବେ ଆମେ ଚୟନ ହ୍ରାସ କରିବୁ ନାହିଁ ତେବେ ଏହା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ହୋଇପାରେ | ଆମିନ ଆଲକିଲ ଆମିନକୁ ରୂପାନ୍ତର କରିପାରିବ ଯଦି ଆମେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରୁ ତେବେ ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ନିୟନ୍ତ୍ରିତ ଆହା ହ୍ରାସ ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ପାଲାଡିୟମ bso4 ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବା ଏହା ଏହାକୁ ldmin ରେ ପରିଣତ କରିବ ଏବଂ ବାକି ସ୍କାଫୋଲ୍ଡ ଅନ୍ୟ କ ere ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ବିନା ସମାନ ରହିବ | ଆମେ ପାଇବୁ ନାଇଟ୍ରାଇଲର ହ୍ରାସ ld ଅର୍ଥାତ୍ ଏଠାରେ ମଧ ଆମେ ସମାନ ହ୍ରାସ ଆହା ରିଜେଣ୍ଟ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ld ରେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପୁନ ener ନିର୍ମାଣ ପାଇଁ ମୁଁ କ’ଣ କରିବି ଅର୍ଥାତ୍ ମୁଁ ଏସିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ କରିବି

ତେଣୁ ଏହା ଏସିଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପାଇଁ ଅଧିକ ପ୍ରକ୍ରିୟାକରଣ ହେବ | hcl ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଏବଂ ଏହା ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ପୁନ ener ନିର୍ମାଣ କରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଆଇସୋମର୍ ପାଇଁ ଷ୍ଟେରିଓଏସୋମର୍ ପାଇଁ ଆମେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ପାଇବୁ

ତେଣୁ ଏହି ଅଣୁଟି ଏବଂ ପାର୍ଶ୍ୱ ଦ୍ରବ୍ୟ ଆମ୍ ହେବ | ଉଭୟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଓନିୟମ୍ ଲୁଣ ଏବଂ କାଉଣ୍ଟର ଆଇରନ୍ ଏଠାରେ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏହି ଆମୋନିୟମ୍ ଆମିନୋ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହେବ

ତେଣୁ ଆମେ d ଥ୍ରୋରୁ ଆରମ୍ଭ କଲୁ ଏବଂ ଆମେ ଡି ରିବୋଜ୍ ପାଇଲୁ ଏବଂ ଏହାର ଅନ୍ୟ ଏକ ବିଭ୍ରାନ୍ତକାରୀ ଏଠାରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେଉଛି ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଏହି ପ୍ରୋଟୋକଲ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଆମେ | ଉଭୟ ଡାଏଷ୍ଟୋମାରେ ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ବ are ◌଼◌ୁଛି ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ମ ep ଲିକ ଏପିମର୍ c ଦୁଇ ଏପି ମାର୍ ମ ically ଲିକ ଭାବରେ ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ଏପ ମର୍ସର c ଦୁଇଟି ଇ ପ୍ରାଇମର୍ ଆପଣ ଏହାକୁ ଜାଣିଛନ୍ତି | c ଦୁଇଟି ପିମର୍ ଯୁଗଳ ସୃଷ୍ଟି କରେ କ୍ଲୋନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଏକ ଯୁଗଳ c2 ପିମର୍ କୁ ନେଇଥାଏ ଏଠାରେ କ’ଣ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ ଯେ ଦ୍ୱିତୀୟ ସ୍ଥାନରେ ଷ୍ଟେରିଓ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଭିନ୍ନ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥ ଉଭୟ ଡିଷ୍ଟ୍ରୋମର୍ ପାଇଁ ସମାନ

ତେଣୁ ମୁଁ ପୁଣି କରିବି | ପ୍ରଥମ ଷ୍ଟେପ୍ ରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ରେ ପୁରା କ୍ଲିନିକ୍ ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ରିଫ୍ରେଜ୍ କରିବାକୁ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେପରି ଆପଣ ସୋଡିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯେ ସିଆନାଇଡ୍ ର କ source ଣସି ଉତ୍ସ କାର୍ବନିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ଯୋଗ କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କାର୍ବକୁ ରୂପାନ୍ତର କରିଥାଏ | ଏକ ଅସୀମିତ କେନ୍ଦ୍ରକୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ପଦାର୍ଥରେ ଅନାଇଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଯେପରି ମୁଁ କହିଥିଲି ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଅସୀମେଟ୍ରିକ୍ କେନ୍ଦ୍ର ଯାହା ତୁମେ ପୂର୍ବରୁ ଚିରାଲ୍ ଆହା ଦୁଇଟି ଚିରାଲ୍ ସେଣ୍ଟର୍ ସୃଷ୍ଟି କରୁଛ

ତେଣୁ ଏହି ପରିବର୍ତ୍ତନଟି ଡାଇଷ୍ଟୋଲ୍ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଷ୍ଟେରିଓ ସେଣ୍ଟର ଏକ ନୂତନ ଷ୍ଟେରିଓ ସେଣ୍ଟର | ଉଭୟ ଡାଇଷ୍ଟୋମର ଫଳସ୍ୱରୂପ ଦୁଇଟି ଉତ୍ପାଦ ଫର୍ମ କେବଳ c2 ସ୍ଥିତିରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କେବଳ ସେମାନେ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ସେମାନେ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି ଏବଂ ସିଆନାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆଂଶିକ ହ୍ରାସ ପାଉଛି ଆପଣ ଜାଣିଛନ୍ତି ପାର୍ସଲ ହ୍ରାସ ନୁହେଁ | ନିଷ୍କ୍ରିୟ ପାଲାଡିୟମ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଦ୍ complete ◌ାରା ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଦିଗ ଏହା ନିଷ୍କ୍ରିୟ ହୋଇଯାଏ ଯଦି ଏହା bso4 ରେ ଅଧିକ ସକ୍ରିୟ ନିଷ୍କ୍ରିୟ ପାଲାଡିୟମ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ପାଲାଡିୟମ୍ ନୁହେଁ ତେବେ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ସାଧାରଣତ the ହ୍ରାସ ଉଦ୍ଦେଶ୍ୟରେ ଆମେ ଅଙ୍ଗାରରେ ଆହା ପାଲାଡିୟମ୍ ବ୍ୟବହାର କରୁ ଯାହାକି ଅତ୍ୟନ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆମେ ବ୍ୟବହାର କରୁଛୁ | ଆପଣ ସାମାନ୍ୟ ନିଷ୍କ୍ରିୟ ପାଲାଡିୟମ୍ କାଟାଲାଇଷ୍ଟ ଜାଣିଛନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଦ୍ the ◌ାରା ଏହା ଏଠାରେ ପ୍ରତିରକ୍ଷା ଗଠନକୁ ନେଇପାରେ | ଆମେ ଆମିନ ଗଠନ କରୁଛୁ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଉପାଦାନ ଗଠନ ହେଉଛି ଏବଂ ଯାହା ତୁମେ ଜାଣିଥିବା ଅନୁରୂପ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ଆମିନକୁ ଅଧିକ ହ୍ରାସ କରୁନାହିଁ ଯାହା ତୀବ୍ର ଭାବରେ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ତା’ପରେ ପୁନର୍ବାର ଆମିନଗୁଡିକ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ହୋଇ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ସ୍ଥିତ ହୋମୋଲୋଜେଡ୍ ଚିନି ଉପଲବ୍ଧ | d ରିବୋଜ୍ ଏବଂ ଏହାର ଦୁଇଟି ଇ ପ୍ରାଇମର୍, ତେଣୁ ଏକ ଯୁଗଳ c ଦୁଇଟି ଏପିମର୍ ପ୍ରାପ୍ତ ହେଉଛି ଯେଉଁଠାରେ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ ଡି ଥ୍ରୋ ଠାରୁ ଅଧିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ସମୁଦାୟ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ପ୍ରୋଟୋକଲ୍ କିଲିଆନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯେଉଁଠାରେ ଆମେ ଚିନି ଜାଣିଛୁ | ଆହା ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ଦ୍ and ◌ାରା ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ସେହି ସମୟରେ ଆମେ ଆପଣଙ୍କୁ ଜାଣିଛୁ ଆହା ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ମଧ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଶୃଙ୍ଖଳାର ଲମ୍ ing ◌ା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବି

ତେଣୁ ମୁଁ ଶୃଙ୍ଖଳାକୁ କ୍ଷୁଦ୍ର କରିବା ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଯାଉଛି କିପରି ଆମେ କିପରି କ୍ଷୁଦ୍ର କରିପାରିବା | ଶୃଙ୍ଖଳା କିପରି ଶୃଙ୍ଖଳା ପରିପୃଷ୍ଟ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଏଠାରେ ପ୍ରୋଟୋକଲ୍ ପୁରା ଅବକ୍ଷୟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ମୁଁ ଶୃଙ୍ଖଳାର ଲମ୍ ing ◌ା ରେ ପୁନରାବୃତ୍ତି କରିବାକୁ ଚାହେଁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଚିନି ଆମେ ପାଞ୍ଚଟି କାର୍ବନ ଚିନିରେ ପହଞ୍ଚି ପାରିବା ଏବଂ କିଲିଆନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସରେ ଆବଶ୍ୟକ ପରିବର୍ତ୍ତନଗୁଡ଼ିକ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆହା ପ୍ରଥମ ଚିନି ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆହା ସିଆନାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ମୂଳତ cy ସିଆନାଇଡ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ସୃଷ୍ଟି କରିବ

ତେଣୁ କାର୍ବନିଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | ସିଆନାଇଡ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଚିନି ଚିରାଲ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଆହା ଡାଇଷ୍ଟେରୋମର୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯାହା ଡିଜେଲ୍ ସିଲେକ୍ଟିଭ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଟେ ଏବଂ କାର୍ବୋନିଲ୍ ଉପରେ ଏହି ସିଆନାଇଡ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ସିଆନୋହାଇଡ୍ରିନ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଯାହା ଏହି ସିଆନୋହାଇଡ୍ରିନଗୁଡିକ ନିଷ୍କ୍ରିୟ ପାଲାଡିୟମ୍ ସହିତ ସମ୍ପୃକ୍ତ ଇରେ ଆଂଶିକ ହ୍ରାସ କରିବ | ମିନିଟ୍ ଏବଂ ଏହି ଆମିନ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଆଲଡିହାଇଡକୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ହୋଇଯାଉଛି ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆଧାରର ଏକ ଯୁଗଳ c2  ଏପିମର୍ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଯାହା ଷ୍ଟେରିଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରିର ଏକମାତ୍ର ଦ୍ୱିତୀୟ କାର୍ବନ ଆହାରେ ଭିନ୍ନ ଅଟେ, ଏହା ହେଉଛି ବିଜ୍ଞାପନ ରାଇବୋଜ୍ | ରିବୋଜ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଏପିମର୍

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଆହା ଏରିଥ୍ରୋସରେ କିପରି ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ୍ ବୃଦ୍ଧି ହୋଇପାରିବ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଯାଉଛୁ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କିପରି | ଆହା ଗୋଟିଏ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନିଶ୍ଚିତ ହୋଇପାରିବ କିପରି ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଏଥିପାଇଁ ପ୍ରୋଟୋକଲ୍ ଗାତର ଅବକ୍ଷୟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମଗ୍ର ଅବକ୍ଷୟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ମୁଁ ଏଠାରେ ସାମଗ୍ରୀ ହେକ୍ସୋଜ୍ d  ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଆରମ୍ଭ କରିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ d  ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଲେଖୁଛି | ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଡି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଆମିନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହେବ , ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲାମାଇନ୍ 1d  କାର୍ବୋନିଲ୍ ଉପସ୍ଥିତିରେ ଟ୍ରାନ୍ସଫର୍ମେସନ୍ ଟ୍ରେସ୍ ଏସିଡ୍ ଆବଶ୍ୟକ ହେବ ଏବଂ ଏହା ଆକ୍ସିନ୍ ପରୀକ୍ଷା ହେବ, ଏହି ଆକ୍ସିଲିମ୍ ହେବ | ଏସିଟିକ୍ ଆନ୍ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଶହେ ଡିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ, ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଆସେଟେଟ୍ ଗଠନ କରିବ ଯାହା ହାଇଡ୍ରାକ୍ସିଆଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପୁରା ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରେ ଉପଲବ୍ଧ ହେବ ଏହା ଏସିଟେଟ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏବଂ ଏସିଟେଟ୍ ଏକ ଭଲ ଜୀବନ୍ତ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆସେଟେଟ୍ ଫର୍ମରେ ବିଲୋପ ହେବ | ପରୀକ୍ଷଣ କ୍ଷେତ୍ରରେ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗଠନ ପାଇଁ ଏସିଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ର

ତେଣୁ ଆକ୍ସିମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ନାଇଟ୍ରାଇଲରେ ପରିଣତ ହେବ ଯାହା ଆମେ କରିବୁ ତାହା ଆହା ଆମେ ଏହାକୁ ଏହି ଆସେଟେଟ୍‌କୁ ବେସ୍ ଆକ୍ୱୋ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରିବୁ | ଆମ ବେସ୍ ଜଳୀୟ ବେସ୍ ଦୁଇଟି ଜିନିଷ କରିବ ଯାହାକି ଏହା ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରେ ଥିବା ସମସ୍ତ ଆସେଟେଟ୍‌କୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ କରିବ ଏବଂ ମ basic  ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ପୁନର୍ବାର ସ୍କାମ୍ ଅପସାରଣ ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରୁ ହେବ ଏବଂ ଆକ୍ଲ ଅପସାରଣ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବ ଏହା ସିଆନୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ଗଠନର ଓଲଟା ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ | ମ basic  ଳିକ ଅବସ୍ଥା ଯାହା d  ଆରବିନୋଜ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯାହା ଏକ ପେନ୍ ପେଣ୍ଟୋଜ୍ ଯାହା ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିଥିଲୁ ଯାହାକୁ ଆମେ ବିଜ୍ଞାପନ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ସହିତ ଆରମ୍ଭ କରିଥିଲୁ ଏବଂ ଏକ କାର୍ବନରେ କମ୍ ପେଣ୍ଟୋଜ୍ d  ଆରବିନୋଜ୍ ଶେଷ କରିଦେବି, ମୁଁ ପୁରା କ୍ଷୁଦ୍ରତା ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ପୁନରାବୃତ୍ତି କରିବି | ସମ୍ପୁର୍ଣ୍ଣ ଅବକ୍ଷୟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା କିଲିୟାନି ଫିସର ସିନ୍ଥେସିସ୍ ବିପରୀତ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଏକ କାର୍ବନ ଦ୍ certain ାରା ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସମଗ୍ର କାର୍ବନ ଶୃଙ୍ଖଳରେ ଘଟିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ପ୍ରଥମ ପର୍ଯ୍ୟାୟରେ ଆଲଡାଇହାଇଡ ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ ଆମିନ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ହୋଇ ଏହା ହେଉଛି | ଏହି ସ୍କାଫୋଲ୍ଡରେ ଥିବା ଆକ୍ସେନ୍ ଏହା ଅମ୍ଳଜାନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ପରୀକ୍ଷଣଟି ଶତକଡା ଡ଼ିଗ୍ରୀ ସେଣ୍ଟିଗ୍ରେଡ୍ ରେ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା st  ର ଉପସ୍ଥିତିରେ ଘଟେ | ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହାଇଡ୍ରେଡ୍ କରିପାରିବ ଏଠାରେ ଆପଣ ଆସେଟେଟ୍ ରେ ରୂପାନ୍ତରିତ ହେବେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହା ଏକ ଓକ୍ ଫର୍ମ ଯାହା ଏକ ଭଲ ଛାଡିବା ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଗଠନକୁ ନେଇଯିବ ଯାହା ଏହି ବନ୍ଧନ ଭାଙ୍ଗିବ ଏବଂ ଏହି ଆସେଟେଟ୍ ବାହାରକୁ ଯିବ | ଆହା ଷ୍ଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ଆକାରରେ ଥିବାବେଳେ ଅନ୍ୟ ଆସେଟେଟ୍ ଯେପରି ରହିବ ତାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣଙ୍କୁ ଆହା ନାଇଟ୍ରିଲ୍ ଆସେଟେଟ୍ ସହିତ ଷ୍ଟ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ପୁନର୍ବାର ମ hyd  ଳିକ ଜଳୀୟ ସମାଧାନ ଅଧୀନରେ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ହୋଇପାରେ ସମସ୍ତ ଏଷ୍ଟର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଆପଣ ଜାଣିଥିବା ପରିବର୍ତ୍ତନ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇଜ୍ ପାଇବେ | ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେପରି ମୁଁ କହିଥିଲି ଯେ ମ basic  ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଏହା ସଂପୃକ୍ତ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ଗଠନ କରିବ ଯାହା ଦ୍ you ାରା ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ sc  ଦ୍ so ାରା ମୁଁ କ’ଣ କହୁଛି ଯେ ଯଦି ଆମର ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ଅଛି ଏବଂ ତା’ ପରେ ବେସ୍ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ପରେ | ଯଦି ଆମ ପାଖରେ ସିଆନୋହାଇଡ୍ରିନ୍ ଅବଶିଷ୍ଟ ଜିନିଷଗୁଡିକ ସମାନ ହେବ, ମ basic  ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ ଯାହା ଘଟିବ ତାହା ସମାନ ହେବ ଏହା ଏହାକୁ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକ୍ଟ କରିବ ଏବଂ ଏହା ଏହିପରି ଚାଲିବ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରାଇଲ୍ ବାହାରକୁ ଯିବ

ତେଣୁ scn  ବାହାରକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ଏହିପରି ଭାବରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଆଲଡିହାଇଡ୍ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ଯାହାକି ଗୋଟିଏ କାର୍ବନ ବସା ଅଟେ କାରଣ sn  ବାହାରକୁ ଯିବ ଏବଂ ଏହା ମ Arabic  ଳିକ ଅବସ୍ଥାରେ d  ଆରବିନୋଜ୍ ଏକ ପେଣ୍ଟୋଜ ସୃଷ୍ଟି କରିବ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜାଣିଥିବା ଶୃଙ୍ଖଳା ବିଷୟରେ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଜାଣିବି | ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଆମେ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ, ମୁଁ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ କହିବି କାରଣ ନାମଟି ନିଜେ ବନାନ ହୋଇଛି ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ଦୁଇଟି ଜାଣିଛ

ତେଣୁ ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ରେ ଆମର ଗୋଟିଏ ଚିନି ୟୁନିଟ୍ ଅଛି, କିନ୍ତୁ ଡିସାକାରାଇଡରେ ଆମେ ଆହା ପାଇବାକୁ ଯାଉଛୁ | ଗୋଟିଏରୁ ଅଧିକ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ୟୁନିଟ୍ ହେମି ଏସିଟାଇଲ୍ କାର୍ବନ ହେମିଆସେଟାଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟର ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଦ୍ mon ାରା ଆମେ ଜାଣିପାରିବା ଯେ ଯଦି ହେମିଆସେଟିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେମି ଏସିଟାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସାଇଡ୍ ର ଅନ୍ୟ ଏକ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ର ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଏକ ଆଲକୋହଲ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରି ଏକ ଆସେଟିଲ୍ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯାହା ଗ୍ଲାଇକୋସାଇଡ୍ ଥା ଅଟେ | t  ହେଉଛି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ର ହେମିଆସେଟାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ରେ ଅନ୍ୟ ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ପରସ୍ପର ସହିତ ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଲିଙ୍କ୍ | ଯେଉଁଥିରେ ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ସବନିଟ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଦ୍ୱାରା ପରସ୍ପର ସହିତ ହୁକ୍ ହୋଇଥିବା ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ପରସ୍ପର ସହିତ ହୁକ୍ ହୋଇ ରହିଥାଏ ମୁଁ ଏକ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଦ୍ୱାରା କହିପାରିବି

ତେଣୁ ଆସନ୍ତୁ ପ୍ରକୃତ ଉଦାହରଣ ନେବା ଯେ ଡିସକାରାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ପ୍ରକୃତରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଶୁଖିଲା ଗଠନକୁ ଯାଉଛି | ଏଠାରେ ଏକ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ଆହା ମୁଁ ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ନେବି ଏବଂ ଆହା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଦ୍ୱାରା ପରସ୍ପର ସହିତ ହୁକ୍ କରିବି

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଆଲଫା ଏକ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ କାହିଁକି ମୁଁ ଗୋଟିଏ ବ୍ୟବହାର କରିଛି ଏହି କାର୍ବନ ଯାହା ହେମିଆସେଟାଲ ଗ୍ରୁପ କାର୍ବନ ଏବଂ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଅନ୍ୟଟି | ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ୟୁନିଟ୍

ତେଣୁ ଏଠାରେ ଆମେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରାଇମ୍ ଦୁଇ ପ୍ରାଇମ୍ ତିନି ପ୍ରାଇମ୍ ଚାରି ପ୍ରାଇମ୍ ପାଞ୍ଚ ପ୍ରାଇମ୍ ଏବଂ ସି କହିବୁ | x  ପ୍ରାଇମ

ତେଣୁ ଏହା ଚାରୋଟି ପ୍ରାଇମ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି ଆଲଫା ଆଲଫା ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଆପଣ ଏନୋମାରସ୍ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିସାରିଛନ୍ତି

ତେଣୁ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଏହା ଏକ ଆସେଟିଲ୍ | ଏସିଟାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ପୁନର୍ବାର ଏବଂ ଏଠାରେ ଯଦି ଆପଣ structure ାଞ୍ଚା ଉପରେ ନଜର ପକାନ୍ତି ତେବେ ଆମେ ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ କୁ ଏକତ୍ର କରିଛୁ ଏବଂ ଏହି ଡିସାକାରାଇଡ୍ ମାଲ୍ଟୋଜ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ ଆଲଫା ଦ୍ୱାରା ଚାରୋଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ, ଆସନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା | ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ କିନ୍ତୁ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଲଗା ଅଟେ

ତେଣୁ ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ଏଠାରେ ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅ, ମୋର ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରି ପ୍ରାଇମ୍ ଥିଲା ଏବଂ ମୋର ଗୋଟିଏ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ପାଇଁ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ପାଇଁ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି ଏକ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ | ବିଟା 1 4 ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋ ଅମ୍ଳୀୟ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଏହି ଯ ound  ଗିକକୁ ଏହି ଡିସାକାରାଇଡ୍ ସେଲୋବିଓଜ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଉଦାହରଣରେ ମାଲ୍ଟୋସରେ | ଇ ଏବଂ ସେଲୋବିଓଏସରେ କ’ଣ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି ଯେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଏବଂ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ କେବଳ ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଅଟେ ତଥାପି ଉଭୟ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ବହୁତ ଭିନ୍ନ, ମୁଁ ତୃତୀୟ ଉଦାହରଣ ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଗ୍ରହଣ କରିବି ଯେଉଁଠାରେ ମୁଁ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବି

ତେଣୁ ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଷ୍ଟେରିଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରିରେ ଭିନ୍ନ | ଚତୁର୍ଥ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏବଂ ବିଶ୍ରାମ ସମାନ

ତେଣୁ d  ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ d  ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଏବଂ d  ଲାକ୍ଟୋଜ୍ d  ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଏବଂ d  ଗାଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଯଦି ଏଠାରେ ଏକ ଏବଂ ଏଠାରେ ଚାରୋଟି ପ୍ରାଇମ୍

ତେଣୁ ବେଟା ଗୋଟିଏ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ବିଟା 1 4 ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ | ଲିଙ୍କେଜ୍ ଡି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଏବଂ ଡି ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଉଭୟ ଏହି ଲିଙ୍କ୍ ହୋଇଛି ଏହି ଡିସାକାରାଇଡ୍ ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଦେଖିଥିବେ ଯେ ଆହା ଏହି ଡିସାକାରାଇଡ୍ ମଧ ମାଲ୍ଟୋଜ୍ ଏବଂ ସେଲିବିଓସ୍ ଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଅଟେ,

ଏଠାରେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସେଲୋବିଓଜ୍ ସହିତ ସମାନ କିନ୍ତୁ ଉପାଦାନ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଭିନ୍ନ ଡି ଲାକ୍ଟୋଜ୍ ଏବଂ | d ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ଯେତେବେଳେ ସେଲୁଲୋଜରେ ଥାଏ ଆମର ଦୁଇଟି ଗ୍ଲୁକୋଜ୍ ୟୁନିଟ୍ ଥିଲା
ତେଣୁ ଡିସକାରାଇଡ୍ ର ପ୍ରକୃତି ଦୁଇଟି ଜିନିଷ ଉପରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ନିର୍ଭରଶୀଳ | s ଗଠନକାରୀ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଏବଂ ଆହର ପ୍ରକାର ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଆହା ଯାହା ସେମାନଙ୍କୁ ଡିସାକାରାଇଡ୍ ରେ ଏକତ୍ର କରେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ସ ବିଷୟରେ କହିବି ନାମରେ ପଲିସାକାରାଇଡଗୁଡିକ ଦଶରୁ ଅଧିକ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ଧାରଣ କରିଥାଏ | 10 ଟି ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଦ୍ୱାରା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ମିଳିତ ହୋଇ ହଜାରେ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ହଜାରେ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ୟୁନିଟ୍ ଏବଂ ଏହାର ଉଦାହରଣ ଦେବା ପାଇଁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଆହା ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ଷ୍ଟାର୍ଟ ଷ୍ଟାର୍ଚ୍ଚ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ମିଶ୍ରଣର ଦୁଇଟି ମିଶ୍ରଣ | ଏହି ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ମିଲୋ ଯାହା ଷ୍ଟାର୍କର 20 ପ୍ରତିଶତ ଏବଂ ଅନ୍ୟଟି ହେଉଛି ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ଯାହାକି ଅଶୀ ପ୍ରତିଶତ ଷ୍ଟାର୍ଚ୍ଚ ଗଠନ କରେ ଆସନ୍ତୁ ସେମାନଙ୍କ ଗଠନ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ଏହି ମାଇଲୋଜ୍ ଏବଂ ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ କିପରି ଆହା ପରି ଦେଖାଯାଏ | ଡିସାକାରାଇଡ୍ ଆହା ଦୁଇଟି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ସଂଯୁକ୍ତ | ଅନ୍ୟ ଏକ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଦ୍ hem ାରା ହେମିଆସେଟାଲ୍ ଆହା କାର୍ବନ୍ ରେ ସମାନ ଭାବରେ ଏଠାରେ ମଧ୍ୟ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ଗୁଡିକ ହେମିଆସେଟାଲ୍ କାର୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଅନ୍ୟ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ର ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଏହା ଜାରି ରହିଛି
ତେଣୁ ମୁଁ ଏହାକୁ ସ୍ପଷ୍ଟ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛି | ମୁଁ ଏଠାରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ structure ାଞ୍ଚା ଆଙ୍କିବାକୁ ଚାହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ୟୁନିଟ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟିଲ୍ ଆହା କାର୍ବନ ଆ ଏସେଟିଲ୍ ଆହା କାର୍ବନ ଯାହା ଅନ୍ୟ ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ଏହି ମୋନୋସାକାରାଇଡ୍ ର ଚତୁର୍ଥ ସ୍ଥାନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଯେହେତୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଡିସକାରାଇଡ୍ ମାମଲାରେ ଆଲୋଚନା କରିଥିଲୁ ଯେହେତୁ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି ଆଲଫା ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଚାରୋଟି ପ୍ରାଇମ୍
ତେଣୁ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅନ୍ୟଟି ଏହା ବ growing ିବାରେ ଲାଗିଛି
ତେଣୁ ଆମେ ଏହା ଦେଖିପାରିବା ଯେ ଏହା ହେଉଛି ଲିଙ୍କେଜ୍ | ଲାଲ୍ ଏଠାରେ ଆଲଫା ଏକ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସିଡି ଲିଙ୍କେଜ୍ ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ଆଲଫା ଆମେ ଏହାକୁ କିପରି ନାମିତ କରିବା ଏବଂ ଏହା ଅନ୍ୟ ଏକ ଯେପରି ତୁମେ ଗୋଟିଏ ପ୍ରାଇମ୍ ଦୁଇଟି ଜାଣିଛ | ପ୍ରାଇମ୍ ଥ୍ରୀ ପ୍ରାଇମ୍ ଚାରି ପ୍ରାଇମ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଲିଙ୍କେଜ୍ ପାଇଁ ଏହା ଏକ ହୋଇଯାଏ ଏବଂ ଏଠାରେ ଏହା ପୁଣି ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯାହା ଦ୍ here ାରା ଏଠାରେ ତିନୋଟି ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ଚାଲିବ, ଆମର ଗୋଟିଏ ମିଲୋର ତିନୋଟି ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ମିଲୋର ତିନୋଟି ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ଅଛି, ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆଲୋଚନା କରିବି | ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ଯେ କିପରି ଏବଂ ଏହିପରି ଏହି ଉପାୟରେ ଏହା ଜାରି ରଖେ ମୁଁ କେବଳ ତିନୋଟି ସବନିଟ୍ ଦେଖାଇଛି କିନ୍ତୁ ଆମିଲୋଜ୍ ହେଉଛି ଯେପରି ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଏଥିରେ ମୋନାସାକାରାଇଡ୍ ଆଲଫା ସହିତ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ, ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ଗ୍ରହଣ କରିବି | ଏକ ମାୟୋପେକ୍ଟିନ୍ ଯାହା ଅଲଗା ଅଟେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଜାଣିବାକୁ ଚାହେଁ ଏଠାରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରନ୍ତୁ
ତେଣୁ ପୁନର୍ବାର ଏଠାରେ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି 1 4 ପ୍ରାଇମ୍ ଯେପରି ଆମେ ମାଇ ଲୋସ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖିଲୁ କିନ୍ତୁ କ’ଣ ଅଲଗା ଯେ କେବଳ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ନୁହେଁ ବରଂ ଏଥିରେ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଛଅଟି ଅଛି | ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅନ୍ୟ ଏକ ଏବଂ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ମୁଁ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଆହା ୟୁନିଟ୍ ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ six ଟି ପୋଜିସନ୍ ଛଅଟି ପ୍ରାଇମ୍ ପୋଜିସନ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ଲିଙ୍କ୍ କରିଛି,
ତେଣୁ ଏହା ପୁନର୍ବାର ବନ୍ଧା ହୋଇଛି | ଅନ୍ୟ ଏକ ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ସହିତ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୋତେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ structure ାଞ୍ଚା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବାକୁ ଦିଅ, ମୁଁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପକୁ ହାତଛଡା କରିବାକୁ ଚାହେଁ ନାହିଁ ମୁଁ ଆଶା କରେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସମାପ୍ତ କରିସାରିଛି, ମୁଁ ଲାଲ ରଙ୍ଗରେ ଚିହ୍ନିତ କରିବି ଯେପରି ମୁଁ ଏଠାରେ ଦେଖାଇଥିଲି ଯେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ହେଉଛି ଏଗୁଡିକ | ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଗୁଡିକରେ ଏହାର ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଆମର ଏକ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଛଅଟି ପ୍ରାଇମ୍ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ ମୁଁ ଏଠାରେ ରଙ୍ଗ କୋଡ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବି ଏବଂ ଏଠାରେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ ପ୍ରାଇମ୍ ଦୁଇଟି ପ୍ରାଇମ୍ ତିନି ପ୍ରାଇମ୍ ଜାଣିଥିବେ | ଚାରୋଟି ପ୍ରାଇମ୍ ପାଞ୍ଚ ପ୍ରାଇମ୍ ଏବଂ ଏହା ହେଉଛି ଛଅଟି ପ୍ରାଇମ୍, ଯେହେତୁ ଆହା ଆଲଫା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହି ଲିଙ୍କେଜ୍ ର ଆଭିଏଣ୍ଟେସନ୍ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରନ୍ତି
ତେଣୁ ଆଲଫା ହେଉଛି ଆପଣ ଆହା ଅକ୍ଷୀୟ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଜାଣନ୍ତି
ତେଣୁ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଛଅ ପ୍ରାଇମ ଛଅଟି ଅନ୍ୟ ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ଛଅଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ପୁନରାବୃତ୍ତି | ଏଠାରେ ଆମର ଗୋଟିଏ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଆଲଫା ଗୋଟିଏ ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଛି, ମୁଁ ଏଠାରେ ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ର ପାଞ୍ଚଟି ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ଆଙ୍କିଛି ଯାହା ଏହି ଦୁଇ ପ୍ରକାରର ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଲିଙ୍କେଜ୍
ତେଣୁ ଏଠାରେ ମାଇ ଲୋ ଠାରୁ ଭିନ୍ନ ଯାହା ଆପଣ ଦେଖିପାରିବେ ଯେ ଏମିଲୋଜ୍ ରେ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ର ar ଖିକ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଛି କିନ୍ତୁ ଏଠାରେ ଆମେ ଦେଖିପାରୁଛୁ ଯେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଦୁଇଟି ଲାଇନ୍ ଆହା ଚେନ୍ ପରସ୍ପର ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ
ତେଣୁ ମାଇଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ହେଉଛି ଶକ୍ତି | ତୁମେ ତୁଳନାରେ ଅଧିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ , ତୁମେ ଜାଣିଛ ଯେ ଷ୍ଟାରରେ ଏକ ମିଲୋର ଏକମାତ୍ର ଆହା ଏବଂ ମ bas ଳିକ ଭାବରେ ଆହା ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ଷ୍ଟାର୍ ହେଉଛି ଏକ ମିଲୋର କୋଡ଼ିଏ ପ୍ରତିଶତ ଏବଂ ଆମ୍ଲୋପେକ୍ଟିନର ଅଶୀ ପ୍ରତିଶତ ମିଶ୍ରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ଏକ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ସେଲୁଲୋଜ୍ ସେଲୁଲୋଜ୍ ସେଲୁଲୋଜ୍ ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟ ଗଠନମୂଳକ ଉପାଦାନ | ଉଦ୍ଭିଦ ର ଉଦାହରଣ ଏବଂ ଯୁଦ୍ଧର ଉଦାହରଣ ମୁଁ କପା କାର୍ଟନର ଉଦାହରଣ ନେବି ଯାହା ଆମେ ଜାଣୁ ତୁମେ ଜାଣ ଯେ ମୁଁ ଏହା କହିବି ଯେ ଆମର ପୋଷାକ ପାଇଁ ଆରମ୍ଭ ସାମଗ୍ରୀ ତୁମେ ସୂତା ଜାଣିଛ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରାୟ ୨୦ ପ୍ରତିଶତ ସେଲୁଲାର ପ୍ରାୟ ୨୦ ପ୍ରତିଶତ ସେଲୁଲୋଜ୍ ସେଲୁଲୋଜରେ ଗଠିତ | ମୋତେ ଏହି structure ାଞ୍ଚା ଲେଖିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯେ ଏହା କିପରି ଦେଖାଯାଉଛି ଯେପରି ମୁଁ କହିଛି ଯେ ଆପଣ ଷ୍ଟାର୍କ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଜାଣିଛନ୍ତି ଯାହା ଏକ ମିଲୋସ୍ ଏବଂ ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ ର ମିଶ୍ରଣ ଅଟେ | ଆମିଲୋଜ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଅନୋସାକାରାଇଡ୍ ସଂଯୁକ୍ତ, ଯେତେବେଳେ କି ଆମିଲୋପେକ୍ଟିନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଯେ ସବନିଟ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ଲିଙ୍କ୍ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଗ୍ଲାଇକୋସିଲ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଲାଇନ୍ ଚେନ୍ ମଧ୍ୟ ପରସ୍ପର ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଏହି ହେମିଆସେଟାଲ୍ ବ୍ୟବହାର କରି ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ସହିତ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କାର୍ବନ ଆହା ହେମିଆସେଟାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ପ୍ରଥମ ପୋଜିସନ୍ କାର୍ବନ ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଆହା ଚିନି ଆହା ବର୍ତ୍ତମାନ ମୁଁ ସେଲୁଲୋଜର ଗଠନ ଆଙ୍କିବି
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ କହିଲି ଯେ ହେମିଆସେଟାଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ତିଆରିରେ ଜଡିତ ହେବ | ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଏଠାରେ କ’ଣ ଅଲଗା, ମିଲୋ ଠାରୁ ଏଠାରେ କ’ଣ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଅଛି, ଯେଉଁଥିରେ ଅନେକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡିଂ ଜଡିତ ଅଛି
ତେଣୁ ପ୍ରଥମେ ମୁଁ ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଆହା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ବିଟା ଗୋଟିଏ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଦେଖାଇବାକୁ ଚାହେଁ | ଏଠାରେ ଜଡିତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ମୁଁ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଛାଡିବାକୁ ଚାହେଁ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ସେଲୁଲୋଜ୍ ଥ୍ରେର ତିନୋଟି ସବନିଟ୍ ଦେଖିପାରିବେ | ଇ ସେଲୁଲୋଜ୍ ର ସବ୍ ୟୁନିଟ୍
ତେଣୁ ଆମେ ଏଠାରେ ଦେଖିଲୁ ଯେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି ବେଟା ଏକ ଚାରିଟି ପ୍ରାଇମ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ ଏବଂ ଏହା ସେଲୁଲୋଜ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଅଟେ କିନ୍ତୁ ଅତିରିକ୍ତ କଥା ହେଉଛି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ସହିତ ଆପଣ ଜଡିତ ଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ସହିତ ଏକ ରିଙ୍ଗ ଅମ୍ଳଜାନ ସହିତ ଜଡିତ | ଅନ୍ୟ ଏକ ଆହା ସବନିଟ୍ ର ହାଇଡ୍ରକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍
ତେଣୁ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଏ ବିଷୟରେ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ବିଷୟ ଉପରେ କିଛି ସମସ୍ୟା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବାକୁ ଚାହେଁ , କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଉପରେ ଏକ ସମସ୍ୟା
ତେଣୁ ସଠିକ୍ ବିବୃତ୍ତି ମୁଁ ଏହାକୁ ପୂର୍ବ ପ୍ରଶ୍ନପତ୍ରରୁ ସଠିକ୍ ସଠିକ୍ ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ନେଉଛି | ନିମ୍ନଲିଖିତ ଡିସକାରାଇଡ୍ ବିଷୟରେ ଡିସକାରାଇଡ୍ ହେଉଛି ଡିସାକାରାଇଡ୍ ତେଣୁ ମୋତେ ପ୍ରଥମେ ଡିସକାରାଇଡ୍ ର ଗଠନ ଆଙ୍କିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହା ବର୍ତ୍ତମାନ ଡିସେକ୍ଟ ଅଟେ | ରିଙ୍ଗ b ଏହି ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ହେଉଛି ରିଙ୍ଗ a ହେଉଛି ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ ଲିଙ୍କ ସହିତ ପିରାନୋଜ୍ b ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ହେଉଛି ରିଙ୍ଗ a ହେଉଛି ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ ସହିତ ଫୁରାନୋଜ୍ c ହେଉଛି ରିଙ୍ଗ b ହେଉଛି ଫୁରା | ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ସହିତ ନାକ ଏବଂ ଅନ୍ତିମ ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ହେଉଛି ରିଙ୍ଗ୍ ବି ହେଉଛି ବିଟା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡାଇନ୍ ସହିତ ବିଟା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡାଇନ୍ ସହିତ ପିରାନୋଜ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଗୋଟିଏ କଥା ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ଗୋଟିଏ ହେଉଛି ପିରାନୋଜ୍ ଏବଂ ପିରାନୋଜ ଏବଂ b ହେଉଛି ଫୁରାନୋଜ୍
ତେଣୁ ଏହି ଚାରୋଟି ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ଉପରେ ଦୃଷ୍ଟି ରଖିବା | ପିରାନୋଜ୍ ହେବା ପାଇଁ ଏକ ପିରାମିଡ୍ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ କିନ୍ତୁ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ଏଠାରେ ଆପଣ ଆଲଫା ଜାଣିଛନ୍ତି କାରଣ ଏହା ଏକ ଡାଉନ୍
ତେଣୁ ଏହା ଆଲଫା ଅଟେ
ତେଣୁ ଏଠାରେ ରିଙ୍ଗ୍ ହେଉଛି ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ରିଙ୍ଗ ସହିତ ଏହା ଏକ ସଠିକ୍ ଷ୍ଟେଟମେଣ୍ଟ ଯେତେବେଳେ ରିଙ୍ଗ୍ ହେଉଛି ଫୁରାନୋଜ୍ ଏହା ଭୁଲ ଅଟେ ଲିଙ୍ଗା ହେଉଛି ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡ୍ ସହିତ ପିରାନୋଜ୍ ଏହା ହେଉଛି ସଠିକ୍ ଅଂଶ ପୁନର୍ବାର ରିଙ୍ଗ୍ ବି ହେଉଛି ଫୁରାନୋଜ୍ ଯାହା ଆଲଫା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ସହିତ ସଠିକ୍ ଅଟେ ଏଠାରେ ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ଆଲଫା ନୁହେଁ କାରଣ ଥରେ ଆପଣ ଏହା କଲେ ଯାହା ବିଟା ହୋଇଯାଏ ରିଙ୍ଗ b ହେଉଛି ପିରୋନୋଜ | ଯାହା ବିଟା ଗାଇକୋସିଟିକ୍ ଲିଙ୍କ୍ ସହିତ ଭୁଲ ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି ସଠିକ୍ ଅଂଶ
ତେଣୁ ଏହି ଉପାୟରେ ଆମେ ଭୁଲ୍ ଉତ୍ତରକୁ ହଟାଇଦେଲି ମୁଁ ଆଉ ଏକ ସମସ୍ୟା ସମସ୍ୟାକୁ ଦୁଇଟି ସେଲୁଲୋଜ୍ ସହିତ ଏକ ଷ୍ଟାଇଲ୍ ଉପରେ ଅତିରିକ୍ତ ସହିତ ଅଧିକ କରିବି | ଏସିଟିକ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ ଷ୍ଟ ହାଇଡ୍ରାଇଡ୍ କରିପାରିବ ଏବଂ h2so4 କାଟାଲାଇଟିକ୍ ସେଲୁଲୋଜ୍ ଟାଇ ଷ୍ଟେଟ୍ ସେଲୁ ଲୋ ଟ୍ରାଇ ଆସେଟେଟ୍ ଦେଇଥାଏ ଯାହାର ଗଠନ କିଏ ଏହି ଗଠନ
ତେଣୁ ମୁଁ ଚାରିଟି ଗଠନକୁ ଟାଣିବି ଗୋଟିଏ ଜିନିଷ ସେଲୁଲୋଜରେ ଅମ୍ଳୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ ଥିବା ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ସ୍ପଷ୍ଟ ହେବ | ତୁମେ ଅନୁରୂପ ଆସେଟେଟ୍ ଗଠନ କର ଏବଂ ଯେପରି ଆମେ ଜାଣୁ ଯେ ସେଠାରେ କେବଳ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଛି
ତେଣୁ ଆମକୁ ଧ୍ୟାନ ଦେବାକୁ ପଡିବ ଯେ structure ାଞ୍ଚାରେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଲିଙ୍କ ଅଛି ଏବଂ ତୁମେ କେଉଁ ପ୍ରକାରର ଆହା ଷ୍ଟେରିଓ କେମିଷ୍ଟ୍ରି ଜାଣିଛ ସେଲୁଲୋଜ୍ କୋର୍ | ସେଠାରେ ଅଛି ଯାହା କେବଳ ହେବା ଆବଶ୍ୟକ
ତେଣୁ ମୁଁ ଏଠାରେ ତିନୋଟି ସବ୍ ୟୁନିଟ୍ ଅଙ୍କନ କରେ ଏବଂ ମୋତେ ସମାନ ଭାବରେ ଏହାର ପ୍ରଥମ ଅପ୍ସନ୍ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ କରିବାକୁ ଦିଅ, ଦୟାକରି ଧ୍ୟାନ ଦିଅ ଯେ ସେଲୁଲୋଜ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଲିଙ୍କେଜ୍ ମୁଁ ତୁମକୁ କହିଲି ଯେ ବିଟା ଲିଙ୍କେଜ୍ ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଗଠନ i ଏଠାରେ ଅଙ୍କିତ ହୋଇଛି ଏହାର ବିଟା ଲିଙ୍କେଜ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଥିରେ ତୁମର ଟ୍ରାଇ ଆସେଟେଟ୍ ଅଛି
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ପ୍ରଥମ ଦ୍ୱିତୀୟଟି ହେଉଛି ବିଟା ଗ୍ଲାଇକୋସିଡିକ୍ ଲିଙ୍କେଜ୍ କିନ୍ତୁ ଅନ୍ୟ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକ ଆସେଟେଟ୍ f ରେ ନାହିଁ | orm ସେମାନେ କେବଳ ତୁମେ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସିଲ୍ ଜାଣିଛ
ତେଣୁ ଏହା ଶେଷରେ ଥିବା ଟ୍ରାଇସେଟେଟ୍ ନୁହେଁ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ମୁଁ ଏହି ଚାରିଟି ଆଇସୋମର୍ ଆଙ୍କିବି ନାହିଁ କାରଣ ମୁଁ ଅନ୍ୟ ସମ୍ଭାବନାକୁ ଟାଣି ନେଇଛି ଏହା ଏଠାରେ ଭୁଲ୍ ଯାହା ତୁମେ ଦେଖି ପାରିବ | ପ୍ରଥମ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଆମର ଆସେଟେଟ୍ ଟ୍ରାଇସେଟେଟ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଲିଙ୍କେଜ୍ ହେଉଛି ବିଟା ଯାହା ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି କି ସେଲୁଲୋଜ୍ ଗଠନ ବିଟା ଆହା ଚାରି ପ୍ରାଇମ ଯାହା ଉପଲବ୍ଧ କ୍ଷେତ୍ର ଏବଂ ଟ୍ରାଇସେଟେଟ୍ ଗୁଡିକ ଗୋଟିଏ ଦୁଇଟି ତିନୋଟି
ତେଣୁ ଏହା ସଠିକ୍ ଯେଉଁଠାରେ ସମସ୍ତେ ସଠିକ୍ | ଅନ୍ୟଟି ତୁମେ ଜାଣିଛ ଭୁଲ ah ବିକଳ୍ପଗୁଡ଼ିକ ମୁଁ ଏଠାରେ ଆଉ ଏକ ଭୁଲ ଉତ୍ତର ଲେଖି ନାହିଁ ତୁମ ସହିତ ଶେଷ ପ୍ରଶ୍ନ ମଧ୍ୟ ମୁଁ ତିନୋଟି ସମସ୍ୟା ଗ୍ରହଣ କରିବି ଯେ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଅନୁସରଣ କରିବା କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଅଟେ ମୁଁ ଚାରୋଟି ବିକଳ୍ପ ଚିତ୍ର କରୁଛି ଏକ କେଟୋ ହେକ୍ସୋଜ୍ କେଟୋ ହେକ୍ସୋଜ ଦ୍ୱିତୀୟ ବିକଳ୍ପ ହେଉଛି ଏକ ଆଲଡୋ | ହେକ୍ ହେକ୍ସୋଜ୍ ହେକ୍ସୋଜ୍ ତୃତୀୟ ବିକଳ୍ପ ହେଉଛି ଏକ ଆଲଫା ଫୁରା ନାକ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ ବିକଳ୍ପ ହେଉଛି ଏକ ଆଲଫା ପିରାନୋଜ୍ ଗୋଟିଏ କଥା ସ୍ପଷ୍ଟ ଯେ ଏଥିରେ ପାଇରନ୍ ରିଙ୍ଗ ଅଛି ଏବଂ ଏଥିରେ ଏତେ ପିରାନୋଜ୍ ଅଛି ଯାହା ଆପଣ ଜାଣିଥିବେ ଯେ ଆପଣ ଜାଣିପାରିବେ ଯେ ଆପଣ ଆଲଫା ଜାଣିପାରିବେ ନାହିଁ ppen କାରଣ ଆପଣ ଜାଣନ୍ତି ଏହା ବିଟା ଆରିଏଣ୍ଟେସନ୍ ବିଟା
ତେଣୁ ଆମେ କହି ପାରିବୁ ନାହିଁ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଭୁଲ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା କେଟୋ ହେକ୍ସୋଜ୍ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ ଏହା ଏକ ଆଲଡୋ ହେକ୍ସ ହୋସ୍ ହୋଇପାରେ କାରଣ ଏହା ଆପଣ ଜାଣିବେ ld ଉଚ୍ଚତା ଏବଂ ଉଚ୍ଚ ଡକ୍ସିଲ୍ କଣ୍ଡେନ୍ସେସ୍ ଏହି ରିଙ୍ଗ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି |
ତେଣୁ ସଠିକ୍ ବିକଳ୍ପ ହେଉଛି b ah ମୁଁ ଏଠାରେ ଅଟକି ଯିବି
ତେଣୁ ଆହା ଆଜି ଆମେ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ସରେ ଶୃଙ୍ଖଳା ଲମ୍ ing ା ଶୃଙ୍ଖଳା ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଆହା ଆମେ ଡିସକାରାଇଡ୍ ଏବଂ ପଲିସାକାରାଇଡ୍ ଗଠନ ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ ଆଲୋଚନା କରିଛୁ ଏବଂ ଆମେ ଏହ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ କିଛି ସମସ୍ୟାର ସମାଧାନ କରିଛୁ
ତେଣୁ ଏଗୁଡିକ | ଆହା କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ରେ ଛଅଟି ବକ୍ତୃତା ଆହା ଆମେ ସମାପ୍ତ କରିଛୁ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ମୁଁ ଆମିନୋ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ପ୍ରୋଟିନ୍ ବିଷୟରେ କହିବାକୁ ଯାଉଛି ତୁମ ପାଇଁ ବହୁତ ଧନ୍ୟବାଦ |