 ନମସ୍କାର ଆସନ୍ତୁ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ମ fundamental ଳିକ ଧାରଣା ସହିତ ଜାରି ରଖିବା ମ the ଳିକ ନୀତି ଯାହା ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ଶେଷ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ଆମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଇଫେକ୍ଟରେ ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଭାବ ଦେଖୁଥିଲୁ ଚାରି ପ୍ରକାରର ପ୍ରଭାବ ଆମେ ପୂର୍ବରୁ ବିବେଚନା କରିଥିଲୁ | ଉପଯୁକ୍ତ ଉଦାହରଣ ସହିତ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଏବଂ ବ elect ଦ୍ୟୁତିକ ଚୁମ୍ବକୀୟ ପ୍ରଭାବ ଆମେ ଏହା ଦେଖିଛୁ ଏହା ଏକ ସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ଏହା ଏକ ସାମୟିକ ପ୍ରଭାବ ଏହା କେବଳ ଆକ୍ରମଣକାରୀ ରିଜେଣ୍ଟ ସମୟରେ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ ଅଣୁ ଉପରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଦେଖାଯାଉଥିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୃତୀୟ ପ୍ରଭାବ କ'ଣ ଅଟେ | ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ବା ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଭାବ ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସ୍ଥାୟୀ ପ୍ରଭାବ ଯାହା କି କେଉଁ ଗୋଷ୍ଠୀ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ତାହା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଆପଣ ଗୋଷ୍ଠୀଗୁଡ଼ିକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ ଗୋଷ୍ଠୀରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରିପାରିବେ ଯାହାର ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ପ୍ରଭାବ ରହିବ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦଗୁଡ଼ିକ ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଯାହା ତୁମେ ପାଇପାରିବ | ctron ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାର ମାଇନସ୍ r ଇଫେକ୍ଟ କିମ୍ବା ନେଗେଟିଭ୍ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ରହିବ, ଯାହା ରିଜୋନାନ୍ସ ରିଜୋନାନ୍ସ ହେଉଛି ତାହା ହେଉଛି ମୁଖ୍ୟତ the ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକର ବିଶେଷତ the ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ପରମାଣୁର ଆପେକ୍ଷିକ ସ୍ଥିତିକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ ନକରି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ପରମାଣୁକୁ ଘୁଞ୍ଚାଇବାକୁ ଅନୁମତି ନାହିଁ | ସମାନ ସ୍ଥାନରେ ଯେତେବେଳେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଗୋଟିଏ ସ୍ଥିତିରୁ ଅନ୍ୟ ସ୍ଥିତିକୁ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦକୁ ଯାଇପାରନ୍ତି ତୁମେ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିପାରିବ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଧାରଣା ଯଥା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଆସନ୍ତୁ ଏହାକୁ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟର ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବା | ଗ୍ରୁପ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ କ'ଣ ମନେ ରଖିବ କାର୍ବନ ଉପରେ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି, କାର୍ବନିଲ୍ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପରେ ପି ବଣ୍ଡ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ମୋବାଇଲ ଅଟେ

ତେଣୁ ଯଦି ତୁମେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିବା ସମ୍ଭବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଗରେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିବାକୁ ହେବ | କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ସହିତ ଅନୁରୂପ, ଜଣେ ମଧ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଏଠାରୁ ଏଠାକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିପାରିବ ଯେଉଁଠାରେ ଚାର୍ଜ ରିଭର୍ସାଲ୍ ହୁଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହା ଏକ ନିରପେକ୍ଷ ସଂରଚନା ଏବଂ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି କାର୍ବନିଲ୍ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ କହିବା | ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନାରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ବ୍ୟବସାୟ କରିବାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଭୂମିକା ହେଉଛି ଯେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଅକ୍ସିଜେନ୍ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେତୁ ଯଦି ଆପଣ ଯତ୍ନର ସହ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏଠାରେ ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମକୁ ଉଲ୍ଲଂଘନ କରିପାରିବେ ନାହିଁ | ଅମ୍ଳଜାନକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିବାର ଏକ ବ valid ଧ କାରଣ ଅଛି କାରଣ ଅମ୍ଳଜାନ ଏହା କରିବାରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଆପଣ କ any ଣସି ପ୍ରକାରର ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମକୁ ମଧ୍ୟ ଉଲ୍ଲଂଘନ କରୁନାହାଁନ୍ତି ଏହା ଅକ୍ଟେଟ୍ ଅଟେ ଠିକ୍ ଏହା ବାହାର କରାଯାଇଥାଏ କିନ୍ତୁ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ସହିତ

ତେଣୁ ଏହା ଠିକ୍ | ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମକୁ ଉଲ୍ଲଂଘନ କରିପାରିବ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର 10 ଟି ଅଛି | ଏହାର ଚାରିପାଖରେ ctron ଯଦି ଆପଣ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଲେଭିସ୍ ଗଠନକୁ ଦେଖନ୍ତି ଏବଂ ଏହା ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ମଧ୍ୟ ବହନ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ପାଇଁ ଆଦ a ଏକ ବ valid ଧ ସଂରଚନା ନୁହେଁ ଏବଂ କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀ ପାଇଁ ଏହା ହେଉଛି ଏକମାତ୍ର ବ valid ଧ ସଂରଚନା ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ

ତେଣୁ i   ଆଶାକରନ୍ତୁ ଏହା ଏହାର ବିଷୟବସ୍ତୁକୁ ଦର୍ଶାଉଛି ଯେ ଆମେ ଏହି ଜିନିଷଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ କ at ଣସିଟିରେ ପରମାଣୁର ସ୍ଥିତିକୁ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରୁନାହୁଁ , ଆପେକ୍ଷିକ ସ୍ଥିତି କିମ୍ବା ପରମାଣୁଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ଅଟେ ଆମେ ଚାର୍ଜ ବିକାଶ ପାଇଁ କେବଳ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରୁ ଏବଂ ଏହାର ଫଳସ୍ୱରୂପ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଧାରଣା ଅଛି | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ounds ଗିକ ଚିତ୍ରରେ ଆସୁଥିବା ରିଜୋନାନ୍ସ କେବଳ ଏକ ସ୍ଥିର ଲେଭିସ୍ ସଂରଚନାକୁ ଯ ound ଗିକର ଗୁଣ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ନାହିଁ ମୁଁ ଏହାକୁ ଏହି ଉଦାହରଣ ସହିତ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବି ଯେତେବେଳେ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଦେବା ପାଇଁ ଏକ କାର୍ବକ୍ସାଇଲିକ୍ ଏସିଡ୍ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଆୟନକୁ ଏହିପରି ଲେଖାଯାଏ ସାଧାରଣତ this ଏହିପରି ଭାବରେ ଆପଣ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଆୟନ ଲେଖନ୍ତି | ଏବଂ ଏହା କାର୍ବକ୍ସାଇଲେସନ୍ ର ଲେଭିସ୍ ଗଠନ ହେବ ଯେଉଁଠାରେ ଅମ୍ଳଜାନ ଭାରୀ ଉପରେ ତିନୋଟି ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି | ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଦୁଇଟି ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ବିନା ଚାର୍ଜରେ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ କାର୍ବକ୍ସାଇଲେଟ୍ ଆୟନକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଗୋଟିଏ ବନ୍ଧନ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ବଣ୍ଡର ଲମ୍ବ ଏଠାରେ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବଠାରୁ ଭିନ୍ନ ହେବା ଉଚିତ କିନ୍ତୁ ସ୍ପେକ୍ଟ୍ରୋସ୍କୋପିକ୍ | ପ୍ରମାଣ ଦର୍ଶାଏ ଯେ ଦୁଇଟି ବଣ୍ଡ ସମାନ ଦ length ର୍ଘ୍ୟର ଉଭୟ ସ୍ପେକ୍ଟ୍ରୋସ୍କୋପିକ୍ ପ୍ରମାଣ ଏବଂ ଏକ୍ସ-ରେ ସ୍ଫଟିକ୍ ପ୍ରମାଣପତ୍ର ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣ ପ୍ରକୃତରେ ବଣ୍ଡର ଲମ୍ବ ମାପ କରିପାରିବେ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ମଧ୍ୟରେ କ difference ଣସି ପାର୍ଥକ୍ୟ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହି ସଂରଚନା କେବଳ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବ ନାହିଁ | କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡର କାର୍ବନ ଦ s ର୍ଘ୍ୟର ବଣ୍ଡ ଦୂରତା କାହିଁକି ସମାନ ହେବା ଉଚିତ କାରଣ ଏହା ସୂଚାଇବ ଯେ ଏହି ଦୁଇଟି ବ୍ୟାଣ୍ଡ ଦ s ର୍ଘ୍ୟ ଭିନ୍ନ ହେବା ଉଚିତ ଯଦି ଆପଣ ରିଜୋନାନ୍ସର ଧାରଣାକୁ ଆହ୍ and ାନ କରନ୍ତି ଏବଂ ଏହିପରି ସଂରଚନାକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ବୁ understand ିପାରିବେ କାହିଁକି ବଣ୍ଡ ଦ s ର୍ଘ୍ୟ ହୋଇଯାଏ | ସରଳ

ତେଣୁ ଏକ ସଂରଚନା ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି କାନୋନିକାଲ୍ ଉପସ୍ଥାପନା ପ୍ରତ୍ୟେକଙ୍କୁ ଗୋଟିଏ ବଣ୍ଡ ଡୁ ଅଛି | ବ୍ଲେଡ୍ ବଣ୍ଡ ଚରିତ୍ର କିନ୍ତୁ କ structure ଣସି ସଂରଚନା କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡର ସମାନ ବଣ୍ଡ ଲମ୍ବକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଗଠନଟି ଏପରି କିଛି ହେବା ଉଚିତ ଯେଉଁଠାରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଉଭୟ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ସମାନ ଭାବରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇଥାଏ ଏବଂ ଏହା ସଂରଚନାର ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଗଠନ ହେବ | 1 ଏବଂ ଗଠନ 2 ମୁଖ୍ୟତ if ଯଦି ଆମେ ଉଭୟ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିଥାଉ ତେବେ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ଅମ୍ଳଜାନ ବନ୍ଧ ପ୍ରକୃତିରେ ସମାନ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନର ଏକ ଉଦାହରଣ | ଅନେକ ଉଦାହରଣ ଯାହା ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ପାଇଁ ଦେଇପାରେ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଆଲଫା ବିଟା ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ କେଟୋନ୍ କାରଣ କାର୍ବନ୍ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେତୁ ଚାର୍ଜକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଗତିବିଧି ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଆଡକୁ ଏହି କାର୍ବନ ପ୍ରାପ୍ତ କରେ | ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ହାସଲ କରେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ନେଗେଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ   ଅଧିକାଂଶ ବେନଜିନ ଏବଂ ବେନଜେନ ଡେରିଭେଟିଭଗୁଡ଼ିକର ସଂରଚନା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ପ୍ରଭାବ ପକାଇଥାଏ ଆସନ୍ତୁ ଗଣନା କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରସ୍ତାବିତ ରେଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚାର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେନଜିନର ସଂରଚନା ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ cannot ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ | ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ସୂଚିତ କରେ ଯେ ଏକ ବିକଳ୍ପ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ସିଙ୍ଗଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଛି କିନ୍ତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ସ୍ପେକ୍ଟ୍ରୋସ୍କୋପିରୁ ଏବଂ ଏକ୍ସ ସ୍ଫଟିକ୍ ସଂରଚନାରୁ ଜାଣିଛୁ ସମସ୍ତ car ଟି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ସମାନ ଦ length ର୍ଘ୍ୟ ଅଟେ ଯେଉଁ କାରଣରୁ ବେନଜେନ ଗଠନ ଏକ ବୃତ୍ତ ଦ୍ୱାରା ସର୍ବୋତ୍ତମ ଭାବରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ । ହୁଏ | ପାଖାପାଖି carbon ଟି କାର୍ବନ ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ଏହା ଏକ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଡିଲୋକାଲ୍ | ized ସିଷ୍ଟମକୁ ରିଙ୍ଗ ସିଷ୍ଟମର ଚାରିପାଖରେ ପାଇ ବଣ୍ଡକୁ ଠେଲି ତୁମେ ଏହାକୁ କିପରି ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କର, ମନେରଖ ଯେ ଆମେ କେବଳ ପାଇ ବଣ୍ଡକୁ ସ୍ପର୍ଶ କରୁଛୁ ଏବଂ ଏହି ସଂରଚନାରେ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ନୁହେଁ କିମ୍ବା ବେନଜେନ structure ାଞ୍ଚାକୁ ଡଟ୍ ଲାଇନ୍ structure ାଞ୍ଚା ଭାବରେ ଲେଖି ପାରିବ | ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ six ଟି କାର୍ବନ ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିଲୋପକରଣ, ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ସମାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ହେବ ଏବଂ ବଣ୍ଡର ଦ s ର୍ଘ୍ୟ ସମାନ

ତେଣୁ ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ସମୃଦ୍ଧ d6h ସଂରଚନା ସମୃଦ୍ଧତା ଯାହା ସହିତ ଆମେ ଅତ୍ୟଧିକ ସମୃଦ୍ଧ | ଏହି ଅଣୁରେ ସମୃଦ୍ଧତାର ଛଅଗୁଣ ଅକ୍ଷ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଇଫେକ୍ଟ ଏବଂ ମାଇନସ୍ କିମ୍ବା ଇଫେକ୍ଟ କ'ଣ ଏକ ଅଣୁରେ କାର୍ଯ୍ୟକଳାପଗୁଡିକ ଉଲ୍ଲେଖ କରାଯାଇଛି ତାହା ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ ହୋଇପାରେ ଯେପରି ଆସନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅଣୁକୁ ଏହା ମିଥାଇଲ୍ ଭିନିଲ୍ ଇଥର ବୋଲି ବିଚାର କରିବା | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଯ ound ଗିକର ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ କେବଳ ଅମ୍ଳଜାନରୁ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍କୁ ଏହାକୁ ଠେଲି ଦେବ | ଏଠାରେ କାର୍ବନ ମନେରଖନ୍ତୁ ଏଠାରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଦାନ କରାଯାଇପାରିବ ଏହା ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଅଟେ ଏବଂ ଏହା ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ସିଷ୍ଟମ ଅଟେ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଯ ound ଗିକ ପାଇଁ ଲେଖିଥିବା ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବଠାରୁ ବହୁତ

ଭିନ୍ନ | ଇନଡକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଅମ୍ଳଜାନ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ ଅଟେ

ତେଣୁ ଇନଡକ୍ଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଏହି କାର୍ଯ୍ୟରେ ଚାଲିବାକୁ ଯାଉଛି

ତେଣୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଏକ ମାଇନସ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭ୍ କିନ୍ତୁ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଏକାକୀ ଯୋଡିକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ | ପାଇ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ମିଳୁଛି ଏହି ଘଟଣା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଅମ୍ଳଜାନରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ବହନ କରୁଥିବା କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ପି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପରସ୍ପର ସହିତ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ କରିପାରିବ ଏବଂ ଏହାଦ୍ୱାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଏହି କାର୍ବନ ଉପରେ ବିସ୍ତାର ହୋଇପାରିବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବସ୍ଥାରେ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବହନ କରିବା ଦ୍ୱାରା ଅମ୍ଳଜାନ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ବହନ କରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରଭାବ କୁହାଯାଏ | ପ୍ଲସ୍ ବା ଇଫେକ୍ଟ ସକାରାତ୍ମକ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଧରାଯାଉ ସମାନ ଭିନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଏକ କାର୍ବନିଲ୍ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ହୋଇଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବର୍ତ୍ତମାନ ତୁମର ଠିକ୍ ବିପରୀତ ପ୍ରଭାବ ରହିବ ଏହା ଏକ ସହଜ ଡିଲୋକାଲାଇଜେବଲ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ସହଜରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜେବଲ୍

ତେଣୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ structure ାଞ୍ଚା ନକାରାତ୍ମକ ହେବାକୁ ଯାଉଛି | ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଏହା ପୂର୍ବରୁ ଯାହା କରିଥିଲୁ ତାହା ଠିକ୍ ଓଲଟା ଅଟେ ଏହା ମାଇନସ୍ r ପ୍ରଭାବ ହେବ ଦୟାକରି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ଏହି ସମସ୍ତ ସଂରଚନାରେ ମନେରଖନ୍ତୁ କିମ୍ବା ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବାକୁ ଏହି ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକର ସ୍ଥାୟୀ ଅସ୍ତିତ୍ୱ ନାହିଁ | ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଏହା ହେଉଛି ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ହାଇବ୍ରିଡ୍ ଗଠନ ଯାହା ଜ the ବ ଯ ound ଗିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳତାକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ତୁମର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ପ୍ରଶ୍ନ ପଚରାଯାଏ ଯଦି ଏହି ଅଣୁଟି ପ୍ରୋଟନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ ତେବେ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବ | ଏଠାରେ ଏକାକୀ ଯୋଡି ପ୍ରୋଟୋନେଟେଡ୍ ହୋଇପାରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରେ କାରଣ ଏହା ଆଂଶିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଅଟେ | ଏହି ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଅନୁଯାୟୀ ccording ଏହା ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅକ୍ଟେଟ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ବ valid ଧ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଅଟେ

ତେଣୁ ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ମଧ୍ୟ ଏଠାରେ ହୋଇପାରେ ପ୍ରକୃତରେ ଭିନିଲ୍ ଇଥରଗୁଡିକ ପ୍ରୋଟୋନେସନ୍ ଦେଇ ଭିନିଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଟର୍ମିନାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ରିଜୋନାନ୍ସ ସଂରଚନା | ଯେଉଁଠାରେ କାନୋନିକାଲ୍ ସଂରଚନାଗୁଡିକ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ they ହୋଇଛି ସେଗୁଡିକ ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ତୀର ପରି ଏକ ଡବଲ୍ ହେଡ୍ ତୀର ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଏକ ଦୁଇ ପାର୍ଶ୍ୱ ତୀର ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ଯାହା ଏହିପରି ଏକ ଡବଲ୍ ହେଡ୍ ତୀର ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ଏହା ଦ୍ୱାରା ନୁହେଁ | ଏହିପରି ତୀର ଯାହାକି ରିଭର୍ସିବଲ୍ ତୀର, ଏକ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ବିନ୍ଦୁକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ to କରିବା ପାଇଁ ଏକ ରିଭର୍ସିବଲ୍ ତୀର ବ୍ୟବହାର କରିପାରିବ ନାହିଁ ଯାହା ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ଲେଖିବା ପାଇଁ ମନେ ରଖିବାକୁ ପଡିବ ଗୋଟିଏ ଏକାକୀ ଯୋଡି ଏବଂ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡିକ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହୋଇପାରିବ ଏବଂ ଦ୍ୱିତୀୟରେ ଏହି ରିଜୋନାନ୍ସରେ ସିଗମା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନୁହେଁ | ଅବଦାନକାରୀ ସଂରଚନାଗୁଡ଼ିକ ଏକ ତୀର ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଏକ ଡବଲ୍ ହେ | ded ତୀର ତୃତୀୟତ no ପରମାଣୁର ଆପେକ୍ଷିକ ସ୍ଥିତିରେ କ position ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ନାହିଁ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ତୁମେ ସିଗମା ବଣ୍ଡକୁ ଏକ ରିଜୋନାଣ୍ଟ structure ାଞ୍ଚାରେ ଭାଙ୍ଗି ପାରିବ ନାହିଁ ଯାହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯଦି ତୁମେ ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବ ତେବେ ପରମାଣୁର ସ୍ଥିତି ବହୁତ ନାଟକୀୟ ଭାବରେ ବଦଳିଯିବ

ତେଣୁ ଏଥିରେ କ change ଣସି ପରିବର୍ତ୍ତନ ହେବ ନାହିଁ | ପରମାଣୁର ଚତୁର୍ଥ ବିନ୍ଦୁ ହେଉଛି କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନଗୁଡ଼ିକ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଅଲଗା ଶବ୍ଦ | ଜଣେ ହାଇବ୍ରିଡ୍ ସଂରଚନାକୁ ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଲେଖି ପାରିବ ନାହିଁ ଯେପରି ବେନଜେନ ପରି, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମେ ଏହାକୁ ଏକ ବୃତ୍ତ ସହିତ କିମ୍ବା ଡଟ୍ ଲାଇନ୍ ସହିତ ଅଙ୍କନ କର, ଯେହେତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପ୍ଲସ୍ ରି ପ୍ଲସ୍ ର ରିଜୋନାନ୍ସ ପ୍ରଭାବର ଆଉ କିଛି ଉଦାହରଣ ଦେଖିବା ପାଇଁ ମୁଁ ଦୁ sorry ଖିତ | ପ୍ଲସ୍ r ଏବଂ ମାଇନସ୍ ହେଉଛି ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀରେ ପ୍ରଭାବ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର r

ତେଣୁ ବେନଜେନର ଚାରିପାଖରେ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମାପରେ ଡୋନାଟ୍ ଆକୃତିର ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଉପରେ ଏବଂ ଅଣୁର ତଳେ ଯଦି ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଏକାକୀ ଯୋଡି ମଧ୍ୟ ସମାନ ବିମାନରେ ଥାଏ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗର ପ୍ଲେନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗରେ ଥିବା ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନଗୁଡିକର ବିମାନ ତେବେ ବେନଜେନର ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ଏବଂ ନାଇଟ୍ରୋଜେନର ଏକାକୀ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ ହେବାର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି କକ୍ଷପଥଗୁଡିକ ସମାନ ବିମାନରେ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଯଦି କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ସମାନ ବିମାନରେ ଥାଆନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପାର୍ଟାଲ୍ ଓଭରଲପ୍ କୁ ସୁଗମ କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଦ୍ del ାରା ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ one ାରା ଆପଣ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଲେଖିପାରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ କ any ଣସି ଅକ୍ଟେଟ୍ ଗଠନକୁ ଉଲ୍ଲଂଘନ କରୁନାହାଁନ୍ତି | ଏଠାରେ ଦୟାକରି ସେହି ନିୟମକୁ ମଧ୍ୟ ଯତ୍ନର ସହିତ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏଠାରେ ପଞ୍ଚମ ବିନ୍ଦୁ ହେଉଛି ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମ ଉଲ୍ଲଂଘନ ହୋଇନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ରିଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ | ଅନିଲାଇନ୍ ର ମଧ୍ୟ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରାଯାଇପାରେ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆମେ ଏହି ପଦ୍ଧତିକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରିବା ପାଇଁ ଆଗକୁ ବ can ିପାରିବା | ମେଟା ସ୍ଥିତି ତୁଳନାରେ ଅନିଲାଇନ୍ ରିଙ୍ଗରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଥାଏ କାରଣ ଯଦି ଆମେ ଏହି ସମସ୍ତ ସଂରଚନାକୁ ଦେଖିବା ତେବେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କିମ୍ବା ଉଚ୍ଚ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଅର୍ଥୋକାରବନ୍ ଏବଂ ପାରା କାର୍ବନରେ ଥାଏ କିନ୍ତୁ ମେଟା କାର୍ବନରେ ନୁହେଁ, ତୁମର ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ନାହିଁ | ମେଟା କାର୍ବନ ସହିତ ଏକ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଥିବା ସଂରଚନା

ତେଣୁ ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚାରୁ ଆମେ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ନେଇଛୁ ଯେ ଆନିଲିନ୍ରେ ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ପୋଜିସନ୍ରେ ଅଧିକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଅଛି ଏବଂ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଯେ ଯେକ any ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋଫାଇଲ୍ କିମ୍ବା ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଭାବୀ ପ୍ରଜାତି ଆର୍ଥୋରେ ଅନିଲାଇନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବେ | ପାରା ସ୍ଥିତି ଯାହା ଅନିଲାଇନ୍ ର ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବ | ଅର୍ଥୋ ଏବଂ ପାରା ସ୍ଥିତିରେ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ଯାହା ଆମେ ଟିକିଏ ପରେ ଦେଖିବା

ତେଣୁ ଅନିଲାଇନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଦେଖାଯାଇଥିବା ପ୍ରଭାବ ଏକ ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଇଫେକ୍ଟ ସହିତ ଅନୁରୂପ ହେବ କାରଣ ଏହା ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନା ସହିତ ଥିବା ରିଙ୍ଗ ଉପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଏକ ସକାରାତ୍ମକ ଦୃ cement ୀକରଣ |

ତେଣୁ ଏହା ପ୍ଲସ୍ କିମ୍ବା ଇଫେକ୍ଟର ଏକ ଉଦାହରଣ ଅଟେ, ଆସନ୍ତୁ ଏଥିପାଇଁ ଏକ ମାଇନସ୍ r ପ୍ରଭାବର ଏକ ଉଦାହରଣ ନେବା, ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କାର୍ଯ୍ୟକଳାପ ଗୋଷ୍ଠୀ ଆବଶ୍ୟକ କରିବାକୁ ପଡିବ , ମୋତେ ପ୍ରସିଦ୍ଧ ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ନେବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯେପରି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀକୁ ଅମ୍ଳଜାନକୁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରିବ | ଆବଶ୍ୟକ ସଂଖ୍ୟକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଏକକ ଯୋଡି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ to କରିବା ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ନିଜେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଗରେ ରିଜୋନାନ୍ସ structure ାଞ୍ଚା ଅତିକ୍ରମ କରିପାରନ୍ତି ଏହା କ nit ଣସି ଅକ୍ଟେଟ୍ ନିୟମକୁ ଉଲ୍ଲଂଘନ ନକରି ନାଇଟ୍ରୋ ବେନଜେନର ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ମଧ୍ୟରେ ଅଛି | ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କଟ୍ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ହେତୁ ଜଣେ ମଧ୍ୟ ଉଦାହରଣ ଦେଇପାରେ | ଆୟନ ଗ୍ରୁପ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ରିଙ୍ଗରୁ ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନକୁ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରନ୍ତୁ ଏହା ମଧ୍ୟ ହୋଇପାରିବ ଯାହା ଦ୍ particular ାରା ଯଦି ଆପଣ ତୀରକୁ ଅନୁସରଣ କରନ୍ତି ଯାହା ଏଠାରେ ଲାଲ୍ ଚକ୍ ଦ୍ୱାରା ସୂଚିତ ହୋଇଥାଏ ଯାହା ରିଙ୍ଗରୁ ପାଇ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଏକ ସୃଷ୍ଟି କରିଥାଏ | ରିଙ୍ଗରେ ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ଏବଂ ଅମ୍ଳଜାନ ଉପରେ ନକାରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ କାରଣ ଅମ୍ଳଜାନ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଛି କିମ୍ବା ନାଇଟ୍ରୋ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ଗୋଷ୍ଠୀ ଏଠାରେ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଦାନ କରିବା ଦ୍ the ାରା ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ସହିତ ଆଗକୁ ବ and ିପାରିବ ଏବଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଏହିପରି ତଳକୁ ଘୁଞ୍ଚାଇବ | ନାଇଟ୍ରୋ ବେ z ୍ଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋ ବେ z ୍ଜେନ୍ ର ସମସ୍ତ କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନଗୁଡିକ ଯଦି ଆପଣ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରଭାବକୁ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଉଭୟ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ଦ୍ୱାରା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରୁଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମାଇନସ୍ i ପ୍ରଭାବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ r ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ ଏହାର କାରଣ ଅଟେ | ଅନ୍ୟଟି ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଏହା ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାରକାରୀ ଗୋଷ୍ଠୀ ଅଟେ | ହାତ ଯଦି ଆପଣ ଅନିଲାଇନ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ପ୍ରକୃତି ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ଇଫେକ୍ଟର ପାର୍ଥକ୍ୟ ହେତୁ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ଭାବରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର କରେ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମାଇନସ୍ i ଏବଂ ପ୍ଲସ୍ r ଇଫେକ୍ଟିଙ୍ଗ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ହେଉଛି ଆମିନୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ଯାହା ଉପରେ ଆଧାର କରି ପାରିବେ | ଉଦାହରଣସ୍ୱରୂପ , ପ୍ଲସ୍ r ଇଫେକ୍ଟ ପାଇଁ ଏକ ଉଦାହରଣ ଭାବରେ ଅନିଲାଇନ୍ ମାଧ୍ୟମରେ ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟର ବିନ୍ଦୁକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ଏବଂ ମାଇନସ୍ r ଇଫେକ୍ଟ ପାଇଁ ନାଇଟ୍ରୋବେନଜେନ ପରବର୍ତ୍ତୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ଇଫେକ୍ଟକୁ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଇଫେକ୍ଟ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା | ଯାହା ଏକ ଅସନ୍ତୁଷ୍ଟିତ ସିଷ୍ଟମ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଏକ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା ଏକ ଟ୍ରିପଲ୍ ବଣ୍ଡ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଦେଇଥାଏ ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଇଥାଇଲନ୍ ୟୁନିଟ୍ ର ପାଇ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଧରାଯାଉ ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଏକ କାର୍ବନ ଅଛି ଯାହା ଏଠାରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ପି ବଣ୍ଡ ହେଉଛି କପ୍ଲାନାର୍ ତେବେ ch ର ସିଗମା ଅର୍ବିଟାଲର କକ୍ଷପଥକୁ ଟାଣାଯାଇପାରିବ | ଏହି ପରି ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଓଭରଲିପ୍ କରିବା ସହିତ ଏହା ହେଉଛି ଏକ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ୍ ଏକ ମିଥାଇଲ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଯାହା ଆମେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଛୁ ଏହା ଗଠନମୂଳକ ଭାବରେ ଏହା ch ତିନି ch ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ch ଦୁଇଟି ପ୍ରୋପେନ ଅଣୁ ଯାହା ଆମେ ରେଫର୍ କରୁଛୁ | ଏଠାରେ ସିଷ୍ଟମ୍ ଯଦି ଏହି ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ କପଲିନାରିଟିକୁ ଆସେ ତେବେ ସିଗମା ବଣ୍ଡର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ପାଇ କକ୍ଷପଥରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜଡ୍ ହେବାର ସମ୍ଭାବନା ଅଛି ଏବଂ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରଭାବ ଯାହାକି ସିଗମା ରିଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏବଂ ଏହା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଭାବରେ ମଧ୍ୟ ଜଣାଶୁଣା | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହାର ପ୍ରଭାବ ହେଉଛି ଏହି ବନ୍ଧଟି ପାଇ ବଣ୍ଡ ସହିତ ମିଳିତ ଅଟେ ଏବଂ ଏହାର ଫଳସ୍ୱରୂପ ସାଧାରଣତ the ଲେଖିଥିବା ସଂରଚନା ଯେପରି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନାକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ କରୁଥିବା ଭିନିଲିକ୍ ଗ୍ରୁପ୍ ଉପରେ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଦାନ କରାଯାଇଥାଏ | ଏହିପରି ଏବଂ ଏହା ଏକ ଉଚ୍ଚ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାଙ୍ଗିବା ନାହିଁ କିନ୍ତୁ | ପାରମ୍ପାରିକ ଭାବରେ ଏହା ହେଉଛି ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ as କରାଯାଏ ଯେପରି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଅଛି ବାସ୍ତବରେ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର କ ion ଣସି ଆୟନାଇଜେସନ୍ ନାହିଁ ଏହା କେବଳ ଏକ କାନୋନିକାଲ୍ ଗଠନ ଯାହା ଏହିପରି ଚାର୍ଜ ହୋଇଥିବା ପୃଥକ ସଂରଚନା ଦ୍ୱାରା ଉପସ୍ଥାପିତ ହୋଇଛି ଦୟାକରି ଗୋଟିଏ ମନେରଖ | ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନର ମୂଳ ନିୟମ ହେଉଛି ଯେ ଆପଣ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ କିମ୍ବା କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡକୁ ଭାଙ୍ଗନ୍ତି ନାହିଁ ଯାହା ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାଙ୍ଗି ନଥାଏ

ତେଣୁ ch ବଣ୍ଡର ସିଗମା କକ୍ଷପଥରୁ ପାଇ ଉପରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଘନତ୍ୱର ଏକ ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଅଛି | ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଏହା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ମୁଖ୍ୟତ therm ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସ୍ଥିରତାର ସ୍ଥିରତାକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହାକୁ ଏକ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ବଦଳାଯାଇଥିବା ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ଭାବରେ ଏହି ପରି ଏକ ଅବିଭାଜିତ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ତୁଳନାରେ ଏଠାରେ ନାହିଁ | ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହା ଇଥାଇଲନ୍ କ୍ଷେତ୍ରରେ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଦେଇପାରେ | re ରେ 12 ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ଇଫେକ୍ଟରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ତେଣୁ ତୁମେ ଟେଟ୍ରା ବଦଳାଯାଇଥିବା ମୋନୋ ପ୍ରତିସ୍ଥାପିତ ଆଲକେନ୍ସକୁ ବଦଳାଇବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରିବା ପାଇଁ ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସ୍ଥିରତା କ୍ରମରେ ହ୍ରାସ ପାଇବ, ଏହା ହେଉଛି ଥର୍ମୋଡାଇନାମିକ୍ ସବୁଠାରୁ ସ୍ଥିର ଏକ ବ୍ୟାଖ୍ୟା | ଏହା ହେଉଛି ଏହାର 12 ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ସିଗମା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ପାଇ କକ୍ଷପଥରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ କରି ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ଏବଂ ସ୍ଥିର କରିପାରିବ ଯାହା ଦ୍ overall ାରା ସାମଗ୍ରିକ ପ୍ରଭାବ ଉପରେ ସ୍ଥିରତା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନର ସ୍ଥିରତାର ବ୍ୟାଖ୍ୟା ପାଇଁ ଦାୟୀ ଅଟେ ଯଦି ଏହା କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ କେନ୍ଦ୍ର ଅଟେ | କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନରେ ଏହା ସହିତ ଜଡିତ ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ଦ୍ a ାରା ଏକ ଖାଲି p କକ୍ଷପଥ ଅଛି

ତେଣୁ ସଂଲଗ୍ନ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ସ୍ପ ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ସି ସିଗମା ବଣ୍ଡରୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ରେ ଅଂଶଗ୍ରହଣ କରିପାରିବ ଯାହା ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତା ଉପରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜ୍ ହେବ | ର ଖାଲି p କକ୍ଷପଥ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ମିଥାଇଲ୍ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନରେ ଆଲଫା ch ନାହିଁ ତେବେ ଏଥିରେ କ carbon ଣସି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନର ସର୍ବନିମ୍ନ ସ୍ଥିର ଅଟେ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ଇଥିଲ୍ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଯେଉଁଠାରେ ତିନୋଟି ch3 ଅଛି | ତିନୋଟି ch ବଣ୍ଡ ଯାହା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ସହିତ ମୁଁ ଏଠାରେ ଯାହା ଲେଖିଛି ତାହା ହେଉଛି ch ch ch ଦୁଇଟି ପ୍ଲସ୍ ଯାହା ମୁଁ ଲେଖିଛି

ତେଣୁ ଏକ ସମୟରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ କପ୍ଲାନାର୍ ହୋଇପାରେ | ଖାଲି p ଅର୍ବିଟାଲ୍

ତେଣୁ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ଏଠାରେ ହାଇପରକଞ୍ଜୁଗେଟ୍ କରିପାରିବ ଯଦି ଆପଣ ଆଇସୋପ୍ରୋପିଲ୍ କାଟେସନକୁ ଯାଆନ୍ତି ତେବେ ସେଠାରେ six ଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ଏଠାରେ ଶେଷରେ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଅଟେ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାଟେସନ୍ରେ ନଅଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅଛି ଯାହା କାର୍ବୋନିୟମ୍ ସହିତ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟ୍ ହୋଇପାରେ | ଆୟନ ସ୍ଥିରତା ହେତୁ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ହେତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗରେ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଅଧିକ s | ସେକେଣ୍ଡାରୀ ଅପେକ୍ଷା ଟେବୁଲ୍ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକତ than ଠାରୁ ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ, କାରଣ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନର କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ mtp ଅର୍ବିଟାଲର ଆକ୍ ସିଗମା ବଣ୍ଡର ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ର ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେସନ୍ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ବର୍ତ୍ତମାନ କିଛି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦେଖିବା | ଆଗକୁ ବ organic ଼ନ୍ତୁ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକୁ ବିଭିନ୍ନ ବର୍ଗରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଆମେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ବକ୍ତବ୍ୟର ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଂଶରେ କିଛି ବର୍ଗ ଦେଖିବା | ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଗୁଡ଼ିକର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କ mechanism ଶଳକୁ ବୁ to ିବା ପାଇଁ ଯେଉଁ ଧାରା ଦ୍ୱାରା ବନ୍ଧଗୁଡ଼ିକ ଭାଙ୍ଗି ଯାଇଛି, ସେହି ଧାରାରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନ୍ର ଏକ ଯୋଡା ଅଛି ଯାହା ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଅଟେ | ଧରାଯାଉ ଯଦି ବଣ୍ଡ ଏପରି break ଙ୍ଗରେ ଭାଙ୍ଗିଯାଏ ଯେ ସେମାନେ ଦୁଇଟି ପରମାଣୁ ମଧ୍ୟରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସାନ୍ଦ୍ରତାକୁ ସମାନ ଭାବରେ ଅଂଶୀଦାର କରନ୍ତି ତେବେ ଏହାକୁ h କୁହାଯାଏ | ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଘର୍ଷଣରେ ଓମୋଲୋଜିକ୍ ବ୍ୟାଣ୍ଡ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନ୍ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ b କୁ ଅନ୍ୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଯାଏ

ତେଣୁ ଏହାର ପରିଣାମ ସ୍ୱରୂପ a ଏବଂ b ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଅଦ୍ଭୁତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ରେଡିକାଲ୍ ଏବଂ ବି ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବ | ଏକ ପ୍ରକ୍ରିୟା ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଏକ ସରଳ ଉଦାହରଣ ମିଥାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଗ୍ରହଣ କରି ଦେଖାଯାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯଦି ଆପଣ ମିଥାଇଲ୍ ଆୟୋଡିଡ୍ ଉପରେ ଆଲୋକ ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏହାକୁ ରୁମ୍ ଆଲୋକରେ ଖୋଲା ରଖନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଫୋଟନ୍ ର ଶକ୍ତି ଗ୍ରହଣ କରିଥାଏ ଏବଂ ଏହା ଦ୍ ach ାରା ତିନୋଟି ଡଟ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ | ଏବଂ i dot ପରିଶେଷରେ i dot i two କୁ ଯିବ

ତେଣୁ ଏହା ଆୟୋଡିନ୍ ରଙ୍ଗ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ch ତିନି ଡଟ୍ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଇଥାଇଲନ୍ ଆଠ ଇଥେନକୁ ଯିବ ଏବଂ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଯୁଗଳ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳର ଏକ ଉଦାହରଣ | ବନ୍ଧନ କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଆୟୋଡିନ୍ ଯାଏ ଅନ୍ୟଟି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳକୁ ଯାଏ

ତେଣୁ କାର୍ବନ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏକ ଅକ୍ଟେଟର ବିଭାଜନ ଅଟେ ଯେଉଁଥିରେ କେବଳ ସାତୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଏବଂ ସେଥିପାଇଁ ଏହାକୁ ଏକ ମ radical ଳିକ କୁହାଯାଏ ଏହାକୁ ମିଥାଇଲ୍ r | ଆଡିକାଲ୍ ହେଉଛି ଏହି structure ାଞ୍ଚା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ met ହୋଇଥିବା ମିଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ର ଏକ ସଂରଚନା ଅଛି ଯାହା କେବଳ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରିଥିବା ଏକ କକ୍ଷପଥରେ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ one ହୋଇଛି , ଫୋଟୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଏବଂ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ପରି ହୋମୋନ୍ୟୁକ୍ଲିୟର ଡାଏଟୋମିକ୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଚିନ୍ତା କରିପାରନ୍ତି କିମ୍ବା ଦୃ strong ଭାପରେ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ବଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇପାରେ | କ୍ଲୋରାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ କିମ୍ବା ଦୁଇଟି ବ୍ରୋମାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍କୁ ଦେବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ

ତେଣୁ ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ପରି ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନର କିଛି ଉଦାହରଣ ଯଦି ତୁମର ପାରୋକ୍ସି ବଣ୍ଡ ଅଛି, ଯେପରି ଡି ବେନୋଜୋଏଲ୍ ପେରକ୍ସାଇଡ୍ ପରି ଏହା ଏକ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ବଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ପ୍ରକ୍ରିୟା ସମ୍ଭବ | ଏକ କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ ଦୁଇଟି କାର୍ବକ୍ସିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରିବ ଯେଉଁଥିରୁ ଅବଶ୍ୟ କାର୍ବନ ଡାଇଅକ୍ସାଇଡ୍ ଯାଇପାରେ ଏକ ଫେନିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ଫେନିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗରେ ପାଞ୍ଚଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଥାଏ ଏବଂ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏରେ ରେଡିକାଲ୍ ଥାଏ | ଯାହା ହେଉଛି ଫେନିଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଯାହା କି କକ୍ଷପଥ ଏଠାରେ ଏକ ଡମ୍ବୁଲ୍ ଆକାରରେ ଦେଖାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଏକ ଫେନିଲ୍ r | ଅନ୍ୟପକ୍ଷରେ, a ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡ ବିସ୍ତାର ବିଷୟରେ ମଧ୍ୟ ଚିନ୍ତା କରାଯାଇପାରେ ଯେଉଁଠାରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନେଗେଟିଭିଟି ପାର୍ଥକ୍ୟ ଉପରେ ଆଧାର କରି କିମ୍ବା a ଏବଂ b ମଧ୍ୟରେ ବଣ୍ଡର ପୋଲାରାଇଜେସନ୍ ଉପରେ ଆଧାର କରି ଉଭୟ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୁଗଳ ଅଂଶୀଦାରଙ୍କ ଦ୍ୱାରା ନିଆଯାଏ | b ନିଜେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ

ତେଣୁ ଏହାର ବଣ୍ଡିଂ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହରାଇଥାଏ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ପାଇଥାଏ b ଅତିରିକ୍ତ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଲାଭ କରେ

ତେଣୁ ଏହା ନକାରାତ୍ମକରେ ଯୋଗ କରେ

ତେଣୁ ତୁମେ ଆୟନିକ୍ ପ୍ରଜାତି ଉତ୍ପାଦନ କର ଏବଂ ଏହିପରି ଦକ୍ଷତାକୁ ହେଟେରୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନ୍ ହେଟେରୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନ୍ ହେଟେରୋଲାଇଟିକ୍ ଫିସନ୍ ଚାର୍ଜ ପ୍ରଜାତି ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବାବେଳେ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ ଚାପ ସୃଷ୍ଟି କରେ | ମ radical ଳିକ ପ୍ରଜାତିଗୁଡିକ ଏଠାରେ ଉତ୍ପାଦିତ ହେଉଛି ରେଡିକାଲଗୁଡିକ ଏଠାରେ ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଛି ଆୟନ ଗଠନ, ଆସନ୍ତୁ ଉପଯୁକ୍ତ ଅବସ୍ଥାରେ ch ତିନୋଟି ccl ର ଉଦାହରଣ ନେବା , ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଆଡକୁ ପୋଲାରାଇଜ୍ ହୋଇସାରିଛି ଏବଂ ଗୋଟିଏ ch3 ପ୍ଲସ୍ ଏବଂ ଏକ cl ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ | ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିବା ପାଇଁ ମାଇନସ୍ ଅଧିକ ସହଜ ହେବ ଯେଉଁଠାରେ ଜଣେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ତୃତୀୟ କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରେ | ହେଟେରୋଲାଇଟିକ୍ ବଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ପାଇଁ iary ବଟିଲ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଅଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ଅଟେ କାରଣ ଏହା ଏକ ତୃତୀୟ ବଟିଲ୍ କାଟେସନ୍ ଏବଂ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରିପାରିବ | ମିଥାଇଲ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ a ୍ୱାରା ଏକ ବାୟୋମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ୱାରା ଏକ ନ୍ୟୁକ୍ଲିଓଫିଲିକ୍ ପ୍ରତିସ୍ଥାପନ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ତୁଳନାରେ ଏକ ଅଣମୋଲ୍ୟୁକୁଲାର ପ୍ରକ୍ରିୟା ଦ୍ reaction ୍ୱାରା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା

ତେଣୁ ବଣ୍ଡ ଫିସନକୁ ବୁ understanding ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଯାହା ଜ organic ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ରାସାୟନିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ବୁ to ିବାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ | ବଣ୍ଡ ଫିସନ୍ ର ପ୍ରକାର ଯାହାକି ଆପଣ ଯେତେବେଳେ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଅଧ୍ୟୟନ କରନ୍ତି ସେତେବେଳେ ଘଟିପାରେ ଯାହା ଆପଣ ମୂଳତ studying ଅଧ୍ୟୟନ କରୁଛନ୍ତି ତାହା ହେଉଛି ବଣ୍ଡ ଭାଙ୍ଗିବା ଏବଂ ବଣ୍ଡ ତିଆରି ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ବୁ to ିବା ଯାହାକି ଯଥାସମ୍ଭବ ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ହୋଇଥାଏ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏକ ଜ organic ବ ଅଣୁ ଗ୍ରହଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ | କିଛି ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାରର ଗଠନ କରେ | ଶେଷରେ ଏହା ଏକ ପ୍ରକାରର ଉତ୍ପାଦ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଏହା ଏକ ସାଧାରଣ ସ୍କିମ୍ ଯାହା ଏକ ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯନ୍ତ୍ରକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବାକୁ ଦେଇପାରିବ ଯାହା ରିଜେଣ୍ଟ୍ ଏବଂ ଜ organic ବ ଅଣୁ ମଧ୍ୟରେ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କକୁ ଯଥାସମ୍ଭବ ବୁ to ିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି | ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କର ପ୍ରକୃତି ଯାହା ଉତ୍ପାଦିତ ହୁଏ ଏବଂ ଶେଷରେ ଅବଶ୍ୟ ଉତ୍ପାଦର ସଂରଚନା ଉପଯୁକ୍ତ ସ୍ପେକ୍ଟ୍ରୋସ୍କୋପିକ୍ ପଦ୍ଧତି ଦ୍ el ୍ୱାରା ବର୍ଣ୍ଣିତ ହୋଇପାରେ ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୁଦ୍ଧା ଏଠାରେ ଆମକୁ ଧ୍ୟାନ ଦେବାକୁ ପଡିବ ଯାହା ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରକୃତିରେ ମୁକ୍ତ ହୋଇପାରେ | ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ କାର୍ବୋ କାଟେସନ୍ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ରହିପାରେ ଏବଂ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଭାବରେ କାର୍ବନ ଆନିଅନ୍ ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇପାରେ ଶେଷରେ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଭାବରେ କାର୍ବେନସ୍ ହୋଇପାରେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆସନ୍ତୁ ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ର ଉଦାହରଣ ନେବା ଯାହା ବିଷୟରେ ଆମେ କହୁଛୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ | ମୁଁ ଇଥାନକୁ ବ୍ରୋମିନେଟ କରିବାକୁ ଚାହେଁ ତୁମର ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ରାରମ୍ଭକ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ କିମ୍ବା ତୁମର ଫୋଟନ୍ h nu ର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ତୁମେ ସେହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଅଣୁ ଉପରେ ଆଲୋକିତ କରୁଛ ଏହା ଇଥିଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରେ ଯେପରି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କିପରି ହୁଏ ତାହା ସାଧାରଣତ explained ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥାଏ | ବ୍ରୋମାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍‌କୁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଦେବା ପାଇଁ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଆଲୋକର ଉପସ୍ଥିତିରେ ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା ଅବଲମ୍ବନ କରେ ଏହା ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ମନେ ଅଛି ଯେ ଏହାର ଅକ୍ଟେଟ୍ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ମୁକ୍ତ ରେଡିକାଲ୍ ଫ୍ରି ରେଡିକାଲ୍ସ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥି

ତେଣୁ ଏହା ଅବକ୍ଷୟ | ଇଥିଲିନର ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ

ତେଣୁ ଇଥାଇଲନ୍ ଇଥେନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ଇଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ପ୍ଲସ୍ hbr ଇଥାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ବର୍ତ୍ତମାନ ବ୍ରୋମାଇନ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ଇଥାଇଲ୍ ବ୍ରୋମାଇଡ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରିପାରିବ ଏବଂ ବ୍ର ରେଡିକାଲକୁ ପୁନ ener ନିର୍ମାଣ କରିବ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ ଇଥାଇଲନ୍ ଇଥାନ୍ ଅଣୁକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକସନ୍ କରିବ

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜଣାଶୁଣା | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକ୍ସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଅବଷ୍ଟ୍ରାକ୍ସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଉଛି ଏହା ଏକ ହୋମୋଲାଇଟିକ୍ | ବିଚ୍ଛିନ୍ନତା

ତେଣୁ ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାରେ ଆପଣ ଏକ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ଆଲ୍କାଇଲ୍ ରେଡିକାଲ୍ ସ୍ଥିରତା ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଗୋଷ୍ଠୀର ସଂଖ୍ୟା ଉପରେ ନିର୍ଭର କରେ ଯାହା ରେଡିକାଲ୍ ସିଷ୍ଟମରେ ଥିବା ତୃତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ଦ୍ secondary ିତୀୟ ରେଡିକାଲ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରାଥମିକ ରେଡିକାଲ୍ ଅପେକ୍ଷା ଅଧିକ ସ୍ଥିର ଅଟେ | କାର୍ବୋକେସନ୍ ପ୍ରକାରର ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀ ଯେପରି ମୁଁ ପୂର୍ବରୁ କହିଥିଲି ଯଦି ତୁମେ ତୃତୀୟାଂଶ ବଟିଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍‌କୁ ମିଥାନୋଲରେ ଦ୍ରବଣକାରୀ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଭାବରେ ଏକ ଦ୍ରବଣକାରୀ ମିଥାଇଲ୍ ଆଲକୋହଲ୍ ଭାବରେ ପୋଲାର ଦ୍ରବଣକାରୀ ଭାବରେ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସି ଯ ound ଗିକ ଅଟେ

ତେଣୁ ଏହି ଅବସ୍ଥାରେ କାର୍ବନ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ପ୍ରକୃତିର ଅତ୍ୟଧିକ ପୋଲାର ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ବଣ୍ଡ ଆୟନାଇଜେସନ୍ ଅତିକ୍ରମ କରେ | କାର୍ବୋକେସନ୍ ର ଗଠନ ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଏମ୍ପି ସହିତ ଏକ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ସିଷ୍ଟମ୍ | ପଜିଟିଭ୍ ଚାର୍ଜ ପାଇଁ ଟାଇ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଦାୟୀ, ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଯେ ମିଥାଇଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ ବଣ୍ଡ କୋଣ ଦୃଷ୍ଟିରୁ ଏହା 120 ଡିଗ୍ରୀ ହେବ ଏହା ଏକ ପ୍ଲାନାର୍ ସିଷ୍ଟମ୍

ତେଣୁ ଏହା ଏକ sp 2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କାର୍ବନ ପରି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଏକ ଖାଲି କକ୍ଷପଥ | ତୁମର ସିଷ୍ଟମରେ ଥିବା ସକରାତ୍ମକ ଚାର୍ଜ ସହିତ କ no ଣସି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଧାରଣ କରେ ନାହିଁ

ତେଣୁ ଆମେ ଦେଖିଲୁ ଯାହା ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ କାର୍ବୋକେସନ୍ କାର୍ବନ୍ ଆୟନ ମଧ୍ୟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥି କାର୍ବାନିଅନ୍ ସାଧାରଣତ dep ଡିପୋଟୋନେସନ୍ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ gener ୍ୱାରା ଉତ୍ପନ୍ନ ହୁଏ ଏହି ନାଇଟ୍ରୋ ମିଥେନ | ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପ୍ ର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାର ପ୍ରକୃତି ସହିତ ସମସ୍ତ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡରେ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ମଧ୍ୟ ରହିଥାଏ ଯାହା ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡକୁ ଏକ ଅମ୍ଳୀୟ ବନ୍ଧନରେ ପରିଣତ କରିଥାଏ | ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଅବ୍ରାକ୍ଟ କରିପାରେ ଯାହା ଫର୍ମାଟିଓରେ ପରିଣତ ହୁଏ | n ଏକ କାର୍ବନ ଆୟନର ଜଳ ଏବଂ ଏଠାରେ କାଉଣ୍ଟର ଆୟନକୁ ସୋଡିୟମ୍ ଆୟନ ହେବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କାର୍ବନ ଆୟନ ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଏହା ନାଇଟ୍ରୋ ଫଙ୍କସନାଲ ଗ୍ରୁପରେ ଡିଲୋକାଲାଇଜେସନ୍ ଦ୍ୱାରା ସ୍ଥିର ହୋଇଯାଏ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି କାର୍ବୋନିୟମ୍ ଆୟନ କାର୍ବାନିଅନ୍ | ଏହି ରେଜୋନାନ୍ସ ଗଠନ ହୁଅନ୍ତୁ

ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ମଧ୍ୟସ୍ଥି ଭାବରେ ଏହା ଏକ କାର୍ବାନିଅନର ଏକ ଗଠନ, ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏହା ଘନୀଭୂତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାକୁ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରେ | କାର୍ବନିଲ୍ କାର୍ଯ୍ୟକ୍ଷମ ଗୋଷ୍ଠୀର ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ହେତୁ ଆସେଟାଲଡିହାଇଡ୍ର ଆଲଫା ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ସବଷ୍ଟ୍ରେଟ୍ କରନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରନ୍ତି ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ କାର୍ବନ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରୁଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବନିଲ୍ ମିଥାଇଲ୍ ଅଟେ | କାର୍ବନ ଆୟନ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ପଦାର୍ଥ ଯାହା ଏହାକୁ ମିଳେ | ହିଲ କାର୍ବନ ଆୟନକୁ ମିଥାଇଲ ଲିଥିୟମ ଲୁଣ ମିଥାଇଲ ମ୍ୟାଗ୍ନେସିୟମ ବ୍ରୋମାଇଡ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସେଗୁଡ଼ିକ ମିଥାଇଲ ଗୋଷ୍ଠୀର କାର୍ବାନିଅନ ପ୍ରକୃତିର ଉଦାହରଣ ଅଟନ୍ତି ମିଥାଇଲ କାର୍ବନ ଆମିଅନ ମିଥାଇଲ କାର୍ବାନିଅନର ସଂରଚନା ପିରାମାଇଡାଲ କାରଣ ଏହା ପ୍ଲାନାର ନୁହେଁ କାରଣ ଏଥିରେ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ ଅଛି | ଆୟନିକ୍ ଚାର୍ଜ ସଂରଚନାରେ ପ୍ରକୃତିର ପିରାମିଡାଲ୍ ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ କାର୍ବନ ଆୟନରେ ଏକାକୀ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯୋଡି ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଗଠନ ହେବ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ଲୋବକୁ ଏହି ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ସହିତ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ କରନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରାଡ୍ରାଲ୍ ପ୍ରକାରର ଗଠନ ପରି ଦେଖାଯିବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଶେଷରେ ଆସନ୍ତୁ ଦେଖିବା କିପରି କାର୍ବେନସ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ କାର୍ବେନସ୍ ସାଧାରଣତ a ଏକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଦ୍ gener ୍ୱାରା ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହା ଆଲଫା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣା ଯାଏ ଏକ କାର୍ବିନ ହେଉଛି ଏକ ବିଭାଜିତ କାର୍ବନ ଡିଭାଲାଣ୍ଟ ସେକ୍ସଟେଟ୍ କାର୍ବନ, ଏହାର ଚାରିପାଖରେ କେବଳ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଲେଖିପାରିବେ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବିନ

ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ସେହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କାର୍ବିନର ଚାରିପାଖରେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସଂଖ୍ୟାକୁ ଦେଖନ୍ତି ତେବେ କେବଳ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ t | ଦୁଇଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଉପରେ ଅଛି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ six ଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସେଠାରେ ଏକ ଅସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅକ୍ଟେଟ୍ ସିଷ୍ଟମ୍

ତେଣୁ ଏହା ଜ organic ବ ରସାୟନରେ ଏକ ଅତ୍ୟଧିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ଯାହାକୁ ଆମେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ନେଇଥାଉ ଏବଂ ଏହାକୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କ୍ଷାର ସହିତ ବ୍ୟବହାର କରୁନାହୁଁ | କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ମୁଁ ଦୁ sorry ଖିତ, ମିଥାଇଲ କ୍ଲୋରାଇଡକୁ ଏକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ କ୍ଷାର ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ ଯାହାକି 50 ପ୍ରତିଶତ ଇକୋ ସୋଡିୟମ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ କିମ୍ବା ପୋଟାସିୟମ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ ଭଳି ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ବାସ୍ତବରେ ଉଭୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇନ୍ କ୍ଷାରର ଉପସ୍ଥିତି ହେତୁ ହଜିଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦୂର ହୋଇଯାଏ | ପ୍ରକ୍ରିୟା ତୁମେ ch2 ସହିତ ଶେଷ କର ଯାହାକି ଏକ କାର୍ବେନ ଯାହାକି ଏକ କାର୍ବେନ ଯାହାକି ଉତ୍ପାଦିତ ପ୍ଲସ୍ hcl

hcl ଅବଶ୍ୟ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରକ୍ସାଇଡ୍ ଦ୍ neutral ାରା ନିରପେକ୍ଷ ହୋଇଥାଏ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବିନ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମର କ୍ଲୋରୋଫର୍ମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଉତ୍ପନ୍ନ ହୋଇପାରେ ଯେତେବେଳେ କ୍ଲୋରୋଫର୍ମର ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ | ତିନୋଟି ହାଲୋଜେନ୍ ପରମାଣୁ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ସହିତ ସଂଲଗ୍ନ ହୋଇଛି ଯାହା t ରେ ସବୁଠାରୁ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଇନ୍ଦ୍ରିୟାତ୍ମକ ପ୍ରଭାବ ପକାଇଥାଏ | ତାଙ୍କର ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପ୍ରଣାଳୀ ଯେତେବେଳେ ସୋଡିୟମ୍ ହାଇଡ୍ରୋକ୍ସାଇଡ୍ ସହିତ ଚିକିତ୍ସା କରାଯାଏ, ଏହା ଏକ ଟ୍ରାଇକ୍ଲୋରୋମେଥାଇଲ୍ ରେଡିକ୍ ଆୟନ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ଚାଲିଥାଏ, ଏହା ନିଶ୍ଚିତ ଭାବରେ ଏକ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ହରାଇବ ଯାହାକି ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବିନ ଏବଂ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଆୟନ ଏହା ଏକ ଆଲଫା ବିଲୋପନର ଏକ ଉଦାହରଣ | ଉଭୟ ଗୋଷ୍ଠୀ ଯାହାକି ପ୍ରଥମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ବିଲୋପ କରାଯାଏ ତାପରେ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ they ିତୀୟକୁ ସେଗୁଡିକ ଏକ କ୍ରମରେ ବିଲୋପ କରାଯାଏ ଏବଂ ଏହା ଆଲଫା ବିଲୋପ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯାହା ଦ୍ the ାରା ଡିକ୍ଲୋରୋ କାର୍ବାଇନ୍ ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ
ତେଣୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ମଡ୍ୟୁଲରେ ଆମେ ଯାହା ଦେଖିଲୁ ତାହା ହେଉଛି ବ electronic ଦ୍ୟୁତିକ ପ୍ରଭାବ | ରେଜୋନାନ୍ସ ଇଫେକ୍ଟ ଏବଂ ହାଇପର କଞ୍ଜୁଗେଟିଭ୍ ଇଫେକ୍ଟ ଏବଂ ତା’ ପରେ ଆମେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାଶୀଳ ମଧ୍ୟସ୍ଥିମାନଙ୍କୁ ଦେଖିଲୁ ଯାହା ମାଗଣା ରେଡିକାଲ୍ କାର୍ବୋକେସନ୍ କାର୍ବାନିଅନ୍ ଏବଂ କାର୍ବେନ ପ୍ରକାରର ମଧ୍ୟବର୍ତ୍ତୀ ଅଟେ ଆମେ ଶେଷ ମଡେଲରେ ସେହି ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଜାରି ରଖିବୁ ଯାହା ଜ organic ବିକ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରକାରର ଜ organic ବ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଯାହାକୁ ଦେଖିପାରିବ ଏବଂ ଜ organic ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ କାରବାର କରୁଥିବା ପ୍ରକାରର ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ପ୍ରଣାଳୀ | ry ତୁମର ଦୟାଳୁ ଧ୍ୟାନ ପାଇଁ ଧନ୍ୟବାଦ ତୁମକୁ |

Prutor@IITK