

ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ମ **fundamental** ଲିକ ନୀତି ଏବଂ କିଛି କ **ques** ଶଳ ଉପରେ ବକ୍ତୃତାକୁ ନମସ୍କାର ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଉଲ୍ଲି ବିଗୁଣିତ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଷୟରେ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ବିଷୟରେ ଏକ ଚିତ୍ରାକର୍ଷକ ବିଷୟ ଏହା ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ଆସନ୍ତୁ ଏହା ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଏକ ଉପସେଚ ଯାହା ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଯ **ounds** ଗିକ ସହିତ କାରବାର କରେ

ତେଣୁ ଆପଣ ଜି **organic** ବ ରସାୟନକୁ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଭାବରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବେ | କାର୍ବନ ଯ **ounds** ଗିକ କାର୍ବନ କେବଳ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍‌ର ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ନିଜ ସହିତ ବନ୍ଧନ ସୃଷ୍ଟି କରେ ନାହିଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍‌ର ପ୍ରଥମ ସଦସ୍ୟ ମିଥେନ୍ ବୃତୀୟ ସଦସ୍ୟ ହେଉଛି ଇଥାନ ଯେଉଁଠାରେ ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ପରସ୍ପର ସହିତ ବନ୍ଧା ହୋଇ ରହିଲେ ସଂରଚନା ଏହିପରି ହେବ ଉଚିତ ଏବଂ ପରବର୍ତ୍ତୀକୁ ଯାଆନ୍ତୁ | ହୋମୋଲୋଜି ସିରିଜ୍ ଆପଣଙ୍କ ପାଖରେ ପ୍ରୋପାନ ବଟାନେ ପେଟ୍ରେନ୍ ଇତ୍ୟାଦି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧ ଗଠନ କରିବାର କ୍ଷମତା ଅଛି | **uite** ବିସ୍ତୃତ ଭାବରେ ଏତେ ପରିମାଣରେ ଯେ ପଲିମର ପଲିଥିନ ହେଉଛି **ch twos** ର ଏକ ର **ar** ଖ୍ୟ ଶୃଙ୍ଖଳା ଯେଉଁଠାରେ **ch twos** ଶହ ଶହ ଏକତ୍ର ସଂଯୁକ୍ତ ମୁଁ କେବଳ **n** କୁ ଏଠାରେ ରଖିବି **n 100 120 150** ହୋଇପାରେ ଏବଂ ଏହିପରି କାର୍ବନ ଏତେ ଲମ୍ବା ଶୃଙ୍ଖଳା ସୃଷ୍ଟି କରିବାରେ ସକ୍ଷମ | ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଯେପରିକି ପଲିଥାଇଲନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫର୍ ଅମ୍ଳଜାନ ଫସଫରସ୍ ଏବଂ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଟେବୁଲର ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଉପାଦାନ ସହିତ ଯ **ounds** ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯେଉଁଠାରେ କାର୍ବନ ସିଧାସଳଖ ନାଇଟ୍ରୋଜେନ୍ ସଲଫର୍ ଫସଫରସ୍ ହାଲୋଜେନ୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ, ସେଗୁଡ଼ିକ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ | ମୂଳତ **bi** ଜି **ology** ବ ଜଗତରେ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନକୁ ବଞ୍ଚାଇ ରଖେ ଯଦି ତୁମେ ଜି **bi** ବିକ ଅଣୁକୁ **dna** ପରି ଦେଖ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରୋଟିନ୍ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଲିପିଡ୍‌ସ୍ ଇତ୍ୟାଦି ସେଗୁଡ଼ିକ ଜି **organic** ବିକ ଯ **ounds** ଗିକ ଜି **organic** ବ ଅଣୁ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ **dna** ପ୍ରୋଟିନ୍ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଲିପିଡ୍‌ସ୍ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଚର୍ଚ୍ଚି | ପଲିମେରିକ୍ ଯ **ounds** ଗିକ ଯାହା ଜି **ological** ବ ପ୍ରଣାଳୀରୁ ପ୍ରକୃତିରେ ଉପଲବ୍ଧ ଏବଂ ସେଗୁଡ଼ିକ **o** ବର୍ଗର | **rganic** ଯ **ounds** ଗିକ କେବଳ ନୁହେଁ ଯେ ଜୀବନର ରକ୍ଷଣାବେକ୍ଷଣ ପାଇଁ ଏହି ଜି **organic** ବିକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ଅତ୍ୟନ୍ତ ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯାହା ଅଷ୍ଟାଦଶ ଶତାବ୍ଦୀର ମଧ୍ୟଭାଗରେ ପ୍ରକୃତିର ବହୁଳ ଭାବରେ ଘଟିଆଏ | **e 80 1780** ମସିହାରେ ବ **scient** ଜି **ist** ାନିକ, ଏହି ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ଅନୁସାରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ଥିବା ନାମକ ସିଦ୍ଧାନ୍ତକୁ ପ୍ରସ୍ତାବ ଦେଇଥିଲେ ଯଦି ତୁମେ ଏକ ଜି **organic** ବିକ ଯ **ound** ଗିକ ତିଆରି କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ, ତେବେ ଆପଣଙ୍କୁ ଏକ ଉଦ୍ଭିଦ କିମ୍ବା ପଶୁ ଭଳି ଜୀବନ୍ତ ପ୍ରଣାଳୀ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ ଏବଂ ଏହିପରି ଏକ ସିଦ୍ଧାନ୍ତକୁ ବିଶ୍ୱାସ କରିବାର କାରଣ ହେଉଛି ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ବିକାଶ ସମୟରେ ଜି **organic** ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତ **nature** ପ୍ରକୃତିଠାରୁ ପୃଥକ ହୋଇଥିଲେ ମୁଁ ପ୍ରକୃତିର ଅର୍ଥ କ'ଣ ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଉଦ୍ଭିଦ ପଦାର୍ଥରୁ କିମ୍ବା ଜୀବଜନ୍ତୁଠାରୁ ପୃଥକ କରାଯାଇଥିଲା ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହିପରି ଏକ ସିଦ୍ଧାନ୍ତର ସମର୍ଥନ ଥିଲା | ପ୍ରକୃତିରୁ ପଦାର୍ଥ ଯେଉଁଠାରେ ଜୀବମାନେ ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରିଥିଲେ

ତେଣୁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ତତ୍ତ୍ୱ **several** ଅନେକଙ୍କ ପାଇଁ ଅସ୍ପଷ୍ଟରେ ଥିବା ବିଶ୍ୱାସ କରାଯାଉଥିଲା | ଦଶନ୍ଧି ମୂଳତ **17 1780** ରୁ ବ୍ରାଜିଲୀୟମାନଙ୍କ ଦ୍ୱ **proposed** ାରା ପ୍ରସ୍ତାବିତ ହୋଇଥିଲା ଅଠର ଅଠେଇଶ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଅନ୍ୟ ଜଣେ ବ **scientist** ଜ୍ଞାନିକ ଫ୍ରେଡେରିକ୍ ସ୍ପ୍ଲାଇଲର୍ ନାମରେ ଆସିଥିଲେ ଏବଂ ସେ ଏକ ପରୀକ୍ଷା କରିଥିଲେ ଯାହା ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଏକ ଜୀବନ୍ତ ଜୀବ ଆବଶ୍ୟକ ବୋଲି ଧାରଣାକୁ ଅସ୍ୱୀକାର କରିବା ପାଇଁ ଏହା ଏକ ପଥ ଭାଙ୍ଗିବା ପରୀକ୍ଷା | ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ପରୀକ୍ଷଣରେ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ପରୀକ୍ଷଣ ନିଜେ ଆମୋନିୟମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଗ୍ରହଣ କରେ ଯାହା ଏକ ଅଜ **organ** ବିକ ପଦାର୍ଥ ଅଟେ ଯାହା ସିଷ୍ଟମରେ କ **carbon** ଶସି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ନଥାଏ ତାପରେ ପୋଟାସିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଗ୍ରହଣ କରିଥାଏ ଯାହାକି ଏକ ଅଜ **organ** ବିକ ଲୁଣ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆପଣ ଆମୋନିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ଆମୋନିୟମ୍ ସିଆନାଇଡ୍ ମଧ୍ୟ ଏକ ଆୟନିକ ଅଜ **ic** ବିକ | ଯ **ound** ଗିକ ଏବଂ ଭୋଲାର୍ ଏହି ଯ **ound** ଗିକକୁ ଗରମ କରିବା ପାଇଁ କଣ କଲା, ଏହି ଯ **ound** ଗିକଟି ଯୁରିଆ ଯୁରିଆ ନାମକ ଏକ ଅଣୁକୁ ଉତ୍ପାଦନରେ ପୁନ **arr** ସଜ୍ଜିତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଗତି କରେ ଯାହା ଏକ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଭାବରେ ବିବେଚନା କରାଯାଏ ଏହା ପ୍ରଥମ ଲ୍ୟାବ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ହୋଇଥିବା ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଯାହା ଦ୍ୱ **So** ାରା ତଥାକଥିତ ଏକ **blow** ଟକା | ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ସିଦ୍ଧାନ୍ତ କାରଣ ବର୍ତ୍ତମାନ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ସମ୍ଭବ | ଶୁଦ୍ଧ ଅଜ **ic** ବିକ ପଦାର୍ଥରୁ ଏକ ଜି **organic** ବିକ ଯ **ound** ଗିକ ସାଧାରଣତ **organ** ପଦାର୍ଥ ଅଟେ ଯାହା ପୃଥିବୀର ଭୂତଳରୁ ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥରୁ ମିଳିଥାଏ

ତେଣୁ ଅଣୁଜାତୀୟ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ସୃଷ୍ଟି କରିବା ପାଇଁ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକ ଜୀବନ୍ତ ରୂପ ଆବଶ୍ୟକ କରେ ନାହିଁ ଯେପରି ଏକ ଅଜ **ic** ବିକ ଅଣୁ ଗରମ ହୋଇ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଏକ ଜି **organic** ବ ଅଣୁରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ପ୍ରଥମ ଥର ପାଇଁ ଏହା ଗୁରୁତ୍ୱ **blow** ପୂର୍ଣ୍ଣ **blow** ଟକା ଦେଇଥିଲା, ଏହା ବର୍ସିଲିୟସ୍ ଦ୍ୱ **proposed** ାରା ପ୍ରସ୍ତାବିତ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ସିଦ୍ଧାନ୍ତକୁ **blow** ଟକା ଦେଇଥିଲା, ସେହି ଦିନଠାରୁ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନୀମାନେ ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକର ସିଦ୍ଧେସିସରେ ଜଡ଼ିତ ଥିଲେ ଆସନ୍ତୁ ଜି **organic** ବ ସିଦ୍ଧେସିସ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ଏହା ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ସୃଷ୍ଟି କରିବା | ଯେକ **kind** ଶସି ପ୍ରକାରର ଅଣୁଜୀବ କିମ୍ବା ଜୀବଜଗତର ଜଡ଼ିତତା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଯେଉଁଠାରେ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ଲାବୋରେଟୋରୀ କ **ques** ଶଳ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ **19** ତମ ଶତାବ୍ଦୀର ମଧ୍ୟଭାଗରେ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ଏକ ବିକଶିତ ବିଷୟ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ମାତ୍ର **200** ରୁ **225** ବର୍ଷ ପୁରୁଣା | ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଂଶ ଏବଂ ଏହା ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିକଶିତ ବିଗ | **y** ବର୍ତ୍ତମାନ ସମୟରେ ଯୁରିଆର ଅଠେଇଶଟି ସିଦ୍ଧେସିସ୍ ସହିତ ଅଠର ଚାଳିଶଟି କୋଇଲା ବେରେ ସିଦ୍ଧେସାଜଡ଼୍ ଏସିଡିକ୍ ଏସିଡ୍ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଏହା ପ୍ରଥମ ଥର ପାଇଁ ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଆସେଟିକ୍ ଏସିଡ୍ ସିଦ୍ଧାଜଡ଼୍ ହୋଇଥିଲା ଯାହା ପ୍ରାକୃତିକରୁ ମିଳିଥିଲା | ଉତ୍ପାଦିତ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପ୍ରଥମ ଥର ପାଇଁ ଏସିଡିକ୍ ଅମ୍ଳର ଲାବୋରେଟୋରୀ ସିଦ୍ଧେସିସରେ କୋଇଲା ଦ୍ୱ **eight** ାରା ଅଠର ପଚାଶଟି ବର୍ଥା ଲଟ୍ ସିଦ୍ଧେସାଜଡ଼୍ ମିଥେନ୍‌ରୁ ହାଇଡ୍ରୋଲାଇସିସ୍ ଉପରେ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ମିଥେନ୍‌ରୁ ପୁନର୍ବାର ଏକ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକର ଲାବୋରେଟୋରୀ ସିଦ୍ଧେସିସ୍ ପ୍ରଦାନ କରେ | ଏକ ଅଜ **ic** ବିକ ପଦାର୍ଥ ଯଥା ଆଲୁମିନିୟମ୍ କାର୍ବାଇଡ୍ ଯାହା ଏକ ଆୟନିକ୍ ଅଜ **ic** ବିକ ପଦାର୍ଥ ଅଟେ

ତେଣୁ ମୂଳ ବିଶ୍ୱ **belief** ାସ ଯେ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକର ସିଦ୍ଧେସିସ୍ ପାଇଁ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ **19th** ନବିଂଶ ଶତାବ୍ଦୀର ମଧ୍ୟଭାଗରେ ଏହି ପ୍ରକାରର ସିଦ୍ଧେସିସ୍ ଦ୍ୱ **by** ାରା ଏହାକୁ ବରଖାସ୍ତ କରାଯାଇଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଜି **organic** ବ ସିଦ୍ଧେସିସ୍ ହେଉଛି | ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ବହୁତ ଭଲ ପ୍ରତିଷ୍ଠିତ ଅନୁଶାସନ, ଏହା ପରି ସରଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକୁ ସିଦ୍ଧାଜଡ଼୍ କରିପାରିବ | **mple aspirin** କୁ ଅତି ଜଟିଳ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପରି ଲାବୋରେଟୋରୀରେ ଏକ କ୍ଷେରଏତ ଅଣୁ ପରି କ **living** ଶସି ପ୍ରକାରର ଜୀବନ୍ତ ଅଣୁଜୀବ କିମ୍ବା ଜୀବନ୍ତ ଉଦ୍ଭିଦ କିମ୍ବା ଏହିପରି ସାମଗ୍ରୀର ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ବିନା ବର୍ତ୍ତମାନ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପୋଷାକରେ ଏବଂ ଇନ୍ଦ୍ରେରେ **medicines** କ୍ଷୟରେ ପ୍ରଯୁଜ୍ୟ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଆସପିରିନ୍ ପରି ସରଳ ଯ **ound** ଗିକ ଯାହା ଏଠାରେ ଏକ ଗଠନ ଯାହା ଏଠାରେ ଦେଖାଯାଏ ଏହା ହେଉଛି ଆସେଟିଲ୍ ସାଲିସିଲିକ୍ ଏସିଡ୍ ଏବଂ ଏହାକୁ ଆସିରିନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ଏକ ମୁଣ୍ଡବିନ୍ଧାର **medicine** କ୍ଷୟ ଏହା ଏକ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଆଇବୁପ୍ରୋଫେନ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ଏକ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାପ୍ରୋକ୍ସେନ୍ ଆଇବୁପ୍ରୋଫେନ୍ ଆସିରିନ୍ | ପାରାସିଟାମୋଲ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସେଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ଜି **organic** ବିକ ଯ **ounds** ଗିକ ଯାହା ଦିନକୁ ଦିନ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା **medicine** କ୍ଷୟ ଖୁବ୍ ହେଉଛି ଏକ ଜି **organic** ବିକ ଯ **ound** ଗିକ ଯାହା ଚାଉଳ ଏବଂ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଶସ୍ୟର ଏକ ପ୍ରମୁଖ ଉପାଦାନ ଅଟେ ଯାହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କାର୍ବୋହାଇଡ୍ରେଟ୍ ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା ଯ **ounds** ଗିକର ଏକ ଶ୍ରେଣୀ ଅଟେ | ଶକ୍ତି ପୋଷାକର ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ନାଇଲନ୍ ପଲିଷ୍ଟର ଏପରିକି ସୂତା ଯାହାକି ପ୍ରକୃତିରେ ଉପଲବ୍ଧ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଜି **organic** ବ କମ୍ପୋ ର ଏକ ରୂପ | **nd** ସେଗୁଡ଼ିକ ସମସ୍ତେ ପଲିମେରିକ୍ ସାମଗ୍ରୀ ତଥାପି ସେଗୁଡ଼ିକ ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକ ଇନ୍ଦ୍ରେ ଅଟେ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ପେଟ୍ରୋଲ୍ ପେଟ୍ରୋଲ୍ ଡିଜେଲ୍ ସେମାନେ ସମସ୍ତେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନ୍ ଯ **ounds** ଗିକ ଜି **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକ

ତେଣୁ ଏହା ମୁଖ୍ୟତ **shows** ଦର୍ଶାଏ ଯେ ଜି **organic** ବ ଯ **ound** ଗିକ ଆପଣଙ୍କ ଚାରିପାଖରେ ଉପସ୍ଥିତ ଅଛି

ତେଣୁ ଜି **organic** ବ ରସାୟନ କେବଳ ଜୀବନ ପାଇଁ ନୁହେଁ | ଜି **bi** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ କାରବାର କରୁଥିବା ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ବିଷୟରେ ଏହା ମଧ୍ୟ ଜୀବବିଜ୍ଞାନରେ ଗୁରୁତ୍ୱ **is** ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟେ

ତେଣୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ମୁଁ ବର୍ତ୍ତମାନ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଯାହା ଉପରେ ପ୍ରଭାବ ପକାଇବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛି ତାହା ହେଉଛି ଜି **organic** ବ ରସାୟନର ମହତ୍ତ୍ୱ **and** ଏବଂ ସେହି ପ୍ରକାରର ତତ୍ତ୍ୱ **that** ଯାହା ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ଅସ୍ୱୀକାର କରାଯାଇଥିଲା | ଅନ୍ୟ ବ **scientists** ଜ୍ଞାନିକମାନଙ୍କ ଦ୍ୱ **example** ାରା ଉଦାହରଣ

ସ୍ଵରୂପ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆମେ ଜ **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନରେ ଜ **organic** ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଆକାରକୁ ଯିବା ମିଥେନରେ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଅଛି ଯାହା ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବା ପାଇଁ ଏକ କାର୍ବନ ଏବଂ ଗୋଟିଏ ଆଡର୍ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | n ମିଥାନ ଆକାର ଏବଂ ଆକୃତି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ଉତ୍ତରକୁ ଯିବା ପୂର୍ବରୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସିଦ୍ଧାନ୍ତକୁ ଆହୁରି କରେ ଯୁକ୍ତିଯୁକ୍ତ ଭବେଷ୍ୟ ପାଇଁ ମିଥାନକୁ ଦୁଇଟି ଭିନ୍ନ ଫର୍ମାଟରେ ଲେଖିବା ଏହା ମିଥାନର ଗୋଟିଏ ଗଠନ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ **structure** ାକ୍ଷୀରେ କାର୍ବନ ଲେଖିପାରେ | ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ସମସ୍ତ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଏବଂ କାର୍ବନ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ଅଛି ଯାହାକି ଅନ୍ୟ କଥାରେ କଲା ବୋର୍ଡର ସମତଳ ଅଟେ ଏହା ମିଥାନର ଏକ ବର୍ଗ ପ୍ଲାନ୍ନାର ଅଟେ ମୁଁ ଏହା ଏକ ସଠିକ ସଂରଚନା ବୋଲି କହୁ ନାହିଁ କିନ୍ତୁ ଗୋଟିଏ ସମ୍ଭାବନା ଅଛି | ବ **square** କଳ୍ପିତ ଭାବରେ ବର୍ଗ ପ୍ଲାନ୍ନାର ଗଠନ ହୋଇପାରେ, ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କାର୍ବନ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ରହିବାକୁ ବିଚାର କରିପାରନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ତିନୋଟି ପରମାଣୁ ଗୋଟିଏ ବିମାନରେ ତୃତୀୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କଲା ବୋର୍ଡର ବିମାନ ପଛରେ ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସାମ୍ନାରେ ଅଛି | ଗ୍ଲୁକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ଏହା ମିଥେନର ଅନ୍ୟ ଏକ ଗଠନ ଯାହାକୁ ଏହାକୁ ବିଂଶ ଶତାବ୍ଦୀର ପ୍ରାରମ୍ଭ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଚେପ୍ରେଡ୍ ଗଠନ କୁହାଯାଏ କିମ୍ବା ମିଥେନର ଗଠନ ଜଣାଶୁଣା କିମ୍ବା ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା | ମିଥାନର କାର୍ବନ ଜଣାଶୁଣା ଥିଲା ଏହା ହେଉଛି ଦୁଇ ବ **scientists** ଜ୍ଞାନିକ ହୋଇ ଏବଂ ଲେବଲ୍ ହେଉଛି ଏକ ଡକ୍ଟର ବ **scientist** ଜ୍ଞାନିକ ଏବଂ ଲେବଲ୍ ହେଉଛି 1900 ଦଶକ ପୂର୍ବରୁ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଜଣେ ଫ୍ରେଞ୍ଚିସ **scientist** ଜ୍ଞାନିକ ଯାହା ସେମାନେ ଏକକାଳୀନ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବନର କାର୍ବନକୁ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା ଆକାରରେ ପ୍ରସ୍ତାବ ଦେଇଥିଲେ ଯାହା ସେମାନଙ୍କର ନିଜସ୍ଵ କାରଣ ଥିଲା | ଜ **organic** ବ **found** ଶିକର ଷ୍ଟେରୋକେମିଷ୍ଟ୍ରି ଉପରେ ଯାହାକୁ ଆମେ ପରବର୍ତ୍ତୀ ସମୟରେ ସାମ୍ନା କରିବୁ ତଥାପି ପ୍ରସ୍ତାବ ଅନୁଯାୟୀ ଏହା ଏକ ପଥ ଭାଙ୍ଗିବା ଆବିଷ୍କାର ଥିଲା ଯେ ଏକ ସଚ୍ଚଳିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏହି ପ୍ରକାରର ଜ୍ୟାମିତି ରହିବା ଉଚିତ ଏବଂ ଏହି ପ୍ରକାରର ଜ୍ୟାମିତି ନୁହେଁ ଯେଉଁଠାରେ ତୁମର ବର୍ଗ ପ୍ଲାନ୍ନାର ଅଛି ବର୍ତ୍ତମାନ ଏହି ଦୁଇଟି ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ପାର୍ଥକ୍ୟ ଏହା ଏକ ଦୁଇ-ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ **structure** ାକ୍ଷୀ ଏହା ଏକ ବିମାନରେ ସାମିତ ଥିବାବେଳେ ଏହା ଏକ ତିନୋଟି ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଗଠନ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କାର୍ବନ ଏବଂ ଏହି ହାଇଡ୍ରୋଜେନକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନକୁ ବୁ **to** ିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହି କାର୍ବନଟି ଗ୍ଲୁକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ରହିଥାଏ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଗ୍ଲୁକ୍ ବୋର୍ଡର ସମତଳ ଭିତରେ ପ୍ରବାହିତ ହେଉଥିବାବେଳେ ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କଲା ବିମାନର ବାହାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି | ସମାନ ଜିନିଷକୁ ବୋର୍ଡ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ **fashion** ଣରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର ଏକ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା ବ୍ୟବସ୍ଥା ଦ୍ଵାରା ପ୍ରତିନିଧିତ୍ଵ **can** କରାଯାଇପାରେ | ଯଦି ଆପଣ ଏଠାରେ ସ୍ପଷ୍ଟ ଭାବରେ ଦେଖିପାରିବେ ତେବେ ଚେପ୍ଟେଡ୍ଡେ ଏହି କାର୍ବନ ଚେପ୍ଟେଡ୍ଡାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ କେନ୍ଦ୍ରରେ ଅଛି ଏବଂ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ଚେପ୍ଟେଡ୍ଡାଲ୍ ସଂରଚନାର ଚାରିଟି କବଜାକୁ ଦଖଲ କରୁଛନ୍ତି କାରଣ ଚାରୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମାନ ଏହା ଏକ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା ଗଠନ ଅଟେ | ଏକ ବିକୃତ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା ଯଦି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏକୁ କ୍ଲୋରାଇନ୍ ଦ୍ଵାରା ବଦଳାଇବାକୁ ପଡ଼ିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ସମସ୍ତ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ସମାନ ଏବଂ ସମସ୍ତ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କୋଣ ମଧ୍ୟ ଏହି କୋଣ ସହିତ ସମାନ ଯଦି ଆପଣ ଏହା ଦେଖନ୍ତି ତେବେ 109 ଡିଗ୍ରୀ 54 ମିନିଟ୍ ସମାନ ହେବ | 109 ଡିଗ୍ରୀ 54 ମିନିଟ୍ ହେବ ଏହା 109 54 ମିନିଟ୍ ସମାନ ହେବ ଏହା ଅନ୍ୟ ପଟେ 3 ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଦିଗରେ 109 ଡିଗ୍ରୀ 54 ମିନିଟ୍ | ହାତ ଯଦି ତୁମେ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ଦେଖିବ ତେବେ ଏହା କେବଳ 90 ହେବ ଏହାର ପ୍ରତ୍ୟେକଟି କେବଳ 90 ହେବ କାରଣ ଏହା ଏକ ପ୍ଲାନ୍ନାର ଗଠନ ଯାହା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡ ତୁଳନାରେ ଏକତ୍ର ହେବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଗଠନ ଏବଂ ଏହା ଠିକ୍ କାରଣ ପାଇଁ ଏହି ସଂରଚନାକୁ ପରିତ୍ୟାଗ କରାଯାଇପାରେ କାରଣ ଯଦି ଏକ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବଣ୍ଡର ଏକ ବଡ଼ କୋଣ ରହିପାରେ ଯଦି ସେମାନେ ବଣ୍ଡି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରତ୍ୟାହାରକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନାରେ କମ୍ କରିହେବ | ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ **structure** ାକ୍ଷୀ ବର୍ତ୍ତମାନ ଏଠାରେ ମିଥେନର ଗଠନ ଅଟେ ଯାହା ପ୍ରକୃତିର ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡା ଅଟେ ଆମେ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡାଲ୍ କାର୍ବନ କିମ୍ବା ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ କାର୍ବନ କିମ୍ବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ବ୍ୟବହାର କରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ବ୍ୟବହାର କରି ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିପାରିବା ଏହା ଏକ ସରଳ ଧାରଣା | ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥର ଏକ ସେଟ୍ ନିଅ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର ମିଶ୍ରଣ କର ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଭିମୁଖ୍ୟରେ ପୁନ **red** ବଣ୍ଡନ କର, ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କୁହାଯାଏ

ତେଣୁ ଏକ ସି | ଏହାକୁ ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥର ମିଶ୍ରଣ ଏବଂ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଭିମୁଖ୍ୟରେ କକ୍ଷପଥର ପୁନ **istr** ବଣ୍ଡନ ଭାବରେ ଏହାକୁ ଲେଖନ୍ତୁ ଏହାକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରିବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରିବା ପାଇଁ କିଛି ନିୟମ ଅଛି ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ପାଇଁ ସର୍ତ୍ତ ଅନୁସରଣ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ, କେବଳ ଭାଲେନ୍ସ ସେଲରେ କକ୍ଷପଥକୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କରିପାରିବେ | ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ, କେବଳ ବାହ୍ୟ ଅଧିକାଂଶ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଯାହା ଅନ୍ୟ ପରମାଣୁ ସହିତ ବନ୍ଧନ ପାରସ୍ପରିକ ସମ୍ପର୍କ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ, ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରୁଥିବା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅତିକ୍ରମ କରିବାକୁ ସକ୍ଷମ, ଯେତେବେଳେ ତୁମେ କହିବ ଯେ ଏହା ଭାଲେନ୍ସ ସେଲ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହେଉଛି କକ୍ଷପଥ ଯାହା କକ୍ଷପଥରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହୋଇପାରେ | ଶକ୍ତିରେ ନିକଟତର ହେବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଆପଣ ଗୋଟିଏ **s** ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି **p** ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେଇପାରିବେ ନାହିଁ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ପଟେ ଆପଣ ଦୁଇଟି **s** ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଏବଂ ଦୁଇଟି **p** ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ନେଇପାରିବେ ଏବଂ ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରିପାରିବେ କାରଣ ସେଗୁଡ଼ିକ ଶକ୍ତିରେ ନିକଟତର | ଶକ୍ତିରେ ପୃଥକ ହୋଇଥିବାବେଳେ ଏଗୁଡ଼ିକ ଶକ୍ତିରେ ନିକଟତର

ତେଣୁ ଏହା **sp** ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ **sp** ପରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହୋଇପାରେ | 2 ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଏବଂ **sp3** ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଯେତେବେଳେ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହୋଇପାରିବ ନାହିଁ କାରଣ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଘଟିବା ପାଇଁ ଆପେକ୍ଷିକ ଶକ୍ତି ଦୃଷ୍ଟିରୁ ସେମାନେ ସେମାନଙ୍କର ଶକ୍ତିରେ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି, ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥରୁ ଅନ୍ୟ କକ୍ଷପଥକୁ ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପ୍ରୋସ୍ତାହିତ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ, ମୁଁ ଏହାକୁ ଏକ ମିନିଟରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବି | ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥରୁ ଅନ୍ୟ କକ୍ଷପଥକୁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗତି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ପାଇଁ ଏକ ଭରପୂର କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଅଧା ଭରପୂର କକ୍ଷପଥ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହୋଇପାରେ

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହେବା ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହେବା ପରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ମଲିକୁଲାର କକ୍ଷପଥର ଫଳାଫଳ କ'ଣ ହେବ | ପ୍ରଥମଟି ହେଉଛି ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥର ସଂଖ୍ୟା ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହୋଇଛି ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ପରେ ପ୍ରାୟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ସହିତ ସମାନ ହେବ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଆପଣ ତିନୋଟି ମଲିକୁଲାର ତିନୋଟି ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥରୁ ଆରମ୍ଭ କରିବେ ଯାହାକୁ ଆପଣ ତିନୋଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ସହିତ ଶେଷ କରିବେ ଯାହା ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ସମସ୍ତକର ଅର୍ଥ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳରେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ସମାନ ଆକାର ଏବଂ ଶକ୍ତି ରହିବ | **s** ଯଦି ଆପଣ ଚାରିଟି ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥ ଗ୍ରହଣ କରିଛନ୍ତି ଏବଂ ଚାରିଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କକ୍ଷପଥ ଉତ୍ପାଦନ ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରନ୍ତୁ ତେବେ ଚାରିଟି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳରେ ସମାନ ଆକାର ରହିବ ଏବଂ ପୁନ **red** ବଣ୍ଡନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପଦ୍ମ କିମ୍ବା ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗରେ ଶକ୍ତି ଏବଂ ଆକାର ରହିବ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳରେ ମହାକାଶରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଅଛି ଯାହା ଆଭିମୁଖ୍ୟ ମୁଖ୍ୟତ **the** ଅଣୁର ଆକୃତି ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ଦେଇଥାଏ ଯାହାକି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଦ୍ଵାରା ସୃଷ୍ଟି ହୋଇଥାଏ ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଯଦି ଆମେ **sp3** ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଏହା ଏକ ଚେପ୍ଟାହେଡ୍ଡାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତି **sp2** ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଏହା ଏକ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତି ଏବଂ ସ୍ଵ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ହେବ | ର **line** ଖ୍ୟ ଜ୍ୟାମିତି ଇତ୍ୟାଦି

ତେଣୁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ପାଇଁ ସର୍ତ୍ତଗୁଡ଼ିକ ମନେ ରଖିବା ଆବଶ୍ୟକ କରୁଥିବା ଏକ ଜିନିଷ କେବଳ ମନେ ରଖିବା ଆବଶ୍ୟକ କେବଳ ଭାଲେନ୍ସ ସେଲରେ ଥିବା କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରନ୍ତି ଯାହାକୁ ଆପଣ ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଗୋଟିଏ **p** କକ୍ଷପଥକୁ ଦୁଇଟି **p** ସହିତ ନେଇପାରିବେ ନାହିଁ | କିମ୍ବା ତିନୋଟି **p** କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କରନ୍ତୁ କାରଣ ସେମାନେ ଶକ୍ତିରେ ଭିନ୍ନ ଅଟନ୍ତି | **ke two s** ଏବଂ ଦୁଇଟି **p orbitals** ଯାହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରିବା ପାଇଁ ଶକ୍ତିରେ ନିକଟତର ହୁଏ ଯଦି କକ୍ଷପଥର ଭରପୂର କକ୍ଷପଥ ଅଟେ ତେବେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ କରିବା ପାଇଁ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଏକ ଖାଲି କକ୍ଷପଥରେ ପ୍ରୋସ୍ତାହିତ କରିବା ଆବଶ୍ୟକ ନୁହେଁ

ତେଣୁ ଉଭୟ ଭରିବା ସହିତ କରିପାରିବେ | କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଅର୍ଦ୍ଧ ଭରପୂର କକ୍ଷପଥ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଉତ୍ପାଦନ କରିବା ପାଇଁ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅତିକ୍ରମ କରିପାରିବ ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ର ଫଳାଫଳ ହେଉଛି ଯଦି ଆପଣ **n** ସଂଖ୍ୟାର ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥକୁ ନେଇ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସମାନ ସଂଖ୍ୟକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟ ପାଇବେ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ସମାନ ଆକୃତି ଏବଂ ସମାନ ଶକ୍ତି ରହିବ ଯାହାକୁ ଏହାକୁ ତିନୋଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ କୁହାଯାଏ ତିନୋଟି ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଅର୍ଥାତ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ପ୍ରକୃତିରେ ସ୍ପେସରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଦିଗରେ ଥାଏ | ଅଲଗା ହେବ ଏବଂ ଏହା ହିଁ ଜ **organic** ବିକ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକ ପାଇଁ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆକୃତି ଦେଇଥାଏ ଯାହା ବର୍ତ୍ତମାନ କହିଛି 1 | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ବୁ **understand** ିବା ପାଇଁ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ସମତଳ ସଂକଳ୍ପକୁ ଟିକେ ଅଧିକ ବିସ୍ତୃତ **manner** ଣରେ ଦେଖିବା ପାଇଁ କାର୍ବନ୍ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣ କାର୍ବନର ଏକ ଇଲେକ୍ଟ୍ରୋନିକ୍ ବିନ୍ୟାସକରଣର ଗୋଟିଏ **s** ଦୁଇଟି ଦୁଇଟି **s** ଏବଂ ଦୁଇଟି **p** ଦୁଇଟି ଭାଲେନ୍ସ ସେଲ୍ କାର୍ବନରେ ଚାରୋଟି ଅଛି | ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୁଡ଼ିକ ମଧ୍ୟରୁ ଦୁଇଟି **s**

କକ୍ଷପଥରେ ଏବଂ ଦୁଇଟି p କକ୍ଷପଥରେ ଏବଂ ତାହା ହେଉଛି କାର୍ବନ ଚେନ୍ଦ୍ରା ଭାଲେନ୍ସି କାର୍ବନର ଚାରୋଟି ମୂଲ୍ୟ ପ୍ରଦାନ କରେ ଯଦି ତୁମେ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ପାଇଁ ବାକ୍ସ ଚିତ୍ର ଆଙ୍କିବାକୁ ଚାହୁଁଛ, ଏହା ସର୍ବାଧିକ ବହୁଗୁଣର ହନ ନିୟମ ଅନୁଯାୟୀ | ସେମାନେ ପରସ୍ପର ସହିତ ସମାନ୍ତରାଳ ହେବା ଉଚିତ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଗୋଟିଏ f ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଦୁଇଟି s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଦୁଇଟି pxyz ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଯଦି ଆପଣ s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ନିଅନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର କରି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ କରିପାରିବେ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ sp ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ପ୍ରଦାନ କରିବେ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର ଦୁଇଟି s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ 2px 2py ଏବଂ 2pz ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏକତ୍ର ମିଶ୍ରିତ ହୋଇ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଦେବା ପାଇଁ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଯାହା ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ସୂଚକଥାଏ | ଏଥିରେ s ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ଯଥା ଦୁଇଟି s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ତିନୋଟି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଯାହା pxpy ଏବଂ p ହେଉଛି ଅର୍ବିଟାଲ୍
ତେଣୁ ଆପଣ ଚାରୋଟି କକ୍ଷପଥକୁ ପରମାଣୁ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ନେଇଛନ୍ତି ଯାହା ଚାରୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଶେଷ ହେବା ଉଚିତ ଏହା ହେଉଛି ଏକ ନିୟମ | ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଯଦି ଆପଣ n ସଂଖ୍ୟାର ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥରୁ ଆରମ୍ଭ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥରୁ n ସଦସ୍ୟଙ୍କ ସହିତ ଶେଷ ହୋଇଯିବେ ବର୍ତ୍ତମାନ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ, ଆସନ୍ତୁ sp sp ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥର ଆକୃତି ଦେଖିବା | xyz ଅକ୍ଷରର କାର୍ଡିନେଟ୍ ଆକ୍ସିସ୍ ଆଙ୍କିବା ପାଇଁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଗୋଟିଏ s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଗୋଲାକାର ଅଟେ
ତେଣୁ ଗୋଟିଏ s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ କୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଵରେ ଅଙ୍କନ କରିପାରିବ ଏହା xy ଏବଂ z p କକ୍ଷପଥରେ ଅନ୍ୟ ଏକ ଶବ୍ଦରେ ଏକ ଡମ୍ବଲ୍ ଆକୃତି ଅଛି ଯାହା p ଅର୍ବିଟାଲ୍ରେ ଅଛି | ଏହି ପରି ଆକୃତି ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେଉଛି ଯାହା p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଡମ୍ବଲ୍ ଆକୃତି ଭାବରେ ଜଣାଶୁଣା
ତେଣୁ px କକ୍ଷପଥରେ ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ରହିବ, ସେହିଭଳି ପାଇର କାରର y କିମ୍ବା y ଅକ୍ଷରେ ଏକ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ରହିବ | ଚେସିଆନ୍ କୋର୍ଡିନେଟ୍ ଏବଂ ଶେଷରେ କୁହାଯାଇଥିବା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆକୃତିର z ଅକ୍ଷରେ ମଧ୍ୟ ଆଭିମୁଖ୍ୟ ରହିବ
ତେଣୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହି ସବୁ ଜିନିଷକୁ ମିଶ୍ରଣ କରନ୍ତି ତେବେ ଆପଣ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ପାଇପାରିବେ ତେବେ ଆପଣ ଚାରିଟି ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥରୁ ଦୁଇଟି s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ତିନୋଟି p କକ୍ଷପଥ ଯଥା pxyz କକ୍ଷପଥରୁ ଫଳାଫଳ ପାଇବେ | sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ଏହିପରି ଭାବରେ ପ୍ରାରମ୍ଭରେ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥରେ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କକ୍ଷପଥରେ ଏକ ଆକୃତି ଥାଏ ଯାହାକି ସଂକୀର୍ଣ୍ଣ ଶେଷରେ ଉପସ୍ଥିତ ଥିବା ଏକ ଛୋଟ ଲୋବ ସହିତ ଏହିପରି | ଆମର ଏଠାରେ ଥିବା ଲୋବର ଶେଷ
ତେଣୁ ଏହା sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥର ଆକୃତି ହେବ
ତେଣୁ ଚାରୋଟି sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ଅଛି, ଆସନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଵରେ ଚାରୋଟି sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥର ଆଭିମୁଖ୍ୟକୁ ବିଚାର କରିବା | sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏବଂ ଅନ୍ୟ ଏକ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସମାନ ବିମାନରେ କାର୍ବନ ସୂଚକଥାଏ ଯାହା ଏକ୍ସା ପାଇଁ ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ଏକ ବିମାନ ଅଟେ | ଅନ୍ୟ ପଟେ mple ତୃତୀୟ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ଭିତରେ ଅଛି ଚତୁର୍ଥ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ବାହାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟରେ ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ସୃଷ୍ଟି କରେ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଚାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ ଅଟେ | କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଏହିପରି ଅନ୍ୟ କକ୍ଷପଥ ପୁନର୍ବାର ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛି କେବଳ ତୃତୀୟ କକ୍ଷପଥ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ପଛରେ ଅଛି ଏବଂ ଚତୁର୍ଥ କକ୍ଷପଥର ବୋର୍ଡର ବିମାନ ସାମ୍ନାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି ଯାହା ଏକ ମୋଟା ରେଖା ସହିତ ଅଙ୍କିତ | ଏହିପରି ଏହା ହେଉଛି ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ଜ୍ୟାମିତି ଯାହାକୁ ଆମେ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ବର୍ଣ୍ଣାନ୍ତୁ ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଅନ୍ୟ ଏକ fashion ଙ୍ଵରେ ଚାଣିବାକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ଏହା ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏଠାରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏଠାରେ କାର୍ବନ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ନିୟମିତ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ର କେନ୍ଦ୍ରରେ ଅଛି
ତେଣୁ କକ୍ଷପଥ ଇଚ୍ଛା କରିବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ଵରେ ମୁଖ୍ୟତଃ over ଆଛାଦନ କର ତୁମେ ସଠିକ୍ ଭାବରେ କୋଡିଂକୁ କୁ understand ିପାରୁଛ ନୀଳିତି ମୁଖ୍ୟତଃ the ବ୍ଲକ୍ବୋର୍ଡର ବିମାନ ଭିତରକୁ ଯାଇଥାଏ ଏବଂ ନାଲି କିମ୍ବା ମ୍ୟାଡେଣ୍ଡା ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ବାହାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରେ
ତେଣୁ ଏହି ଦୁଇଟି ଧଳା କକ୍ଷପଥ ବିମାନରେ ଥିବା କାର୍ବନ ସହିତ ବିମାନରେ ଅଛି | ବ୍ଲକ୍ବୋର୍ଡର ଏହା ବ୍ଲକ୍ବୋର୍ଡର ବିମାନ ପଛରେ ଯାଇଥାଏ ଏବଂ ମ୍ୟାଡେଣ୍ଡା ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ସାମ୍ନାରେ ଏକ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ ମଧ୍ୟ ଏକ କ୍ୟୁବ୍ ଭିତରେ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ କୁ ସାମିତ କରିପାରେ , ମୋଟେ ଏଠାରେ ଚାଣିବାକୁ ଦିଅ | କ୍ୟୁବ୍ କାର୍ବନ୍ କ୍ୟୁବ୍ ର କେନ୍ଦ୍ରରେ ଅଛି ଏବଂ ବର୍ତ୍ତମାନ ଆପଣ କ୍ୟୁବ୍ ର ବିପରୀତ କୋଣକୁ ସଂଯୋଗ କରୁଛନ୍ତି ଯାହା ପୋଜିସନ୍ କୁ ସୂଚାଇବ ଆସନ୍ତୁ କହିବା ଏହି ଦୁଇଟି ପୋଜିସନ୍ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ ଏବଂ ଏହି ଦୁଇଟି ପୋଜିସନ୍ ମଧ୍ୟ କାର୍ବନ ସହିତ ସଂଯୁକ୍ତ | ଆପଣ ଏଠାରେ ଦେଖିପାରିବେ ଏହା ଏହିପରି ଭାବରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ ହେବ ଯେପରି ଏହା ଏହିପରି ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ ହେବ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଏହା କେବଳ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ କାର୍ବନ ଭାବରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ ହେବ
ତେଣୁ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ଲୋବଗୁଡ଼ିକ ଜରୁରୀ ହେବ | y ଆଡ଼କୁ ସୂଚାଇ ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ କାର୍ବନକୁ ପ୍ରତିନିଧିତ୍ୱ another କରିବାର ଅନ୍ୟ ଏକ ଉପାୟ ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ପ୍ରକାରର ଏକ ଘନ ଘନ ସଂରଚନା ମଧ୍ୟରେ ସାମିତ
ତେଣୁ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କାର୍ବନର ଆକୃତିର ପ୍ରକୃତି କୁ to ିବା ଜରୁରୀ ଅଟେ
ତେଣୁ ଏକ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କାର୍ବନରେ ଚାରୋଟି କକ୍ଷପଥ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ ହୋଇଛି | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଵରେ କକ୍ଷପଥ ବର୍ତ୍ତମାନ s p ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ 1s ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗଠନ ହେବା ପରେ ମିଥେନ୍ କିପରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ ଯାହା ପ୍ରକୃତିର ଗୋଲାକାର ଅଟେ ଯାହାକି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ଓଭରଲ୍ୟୁପ୍ ହୁଏ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ହେବ | ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ର ଗୋଟିଏ s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ପରସ୍ପରକୁ ସମ୍ମାନ କରେ ଏହା ପୁଣି ଏକ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କକ୍ଷପଥ ଏବଂ sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କକ୍ଷପଥ ଶେଷରେ
ତେଣୁ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ହେଉଛି sp ପାଇଁ ବାୟୀ | ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ହେଉଛି ଏକ ସନ୍ତୁଳିତ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ଆକୃତି ପାଇଁ ବାୟୀ
ତେଣୁ ମିଥେନ୍ ଏହି ହୋ ପରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଏ | w ହେଉଛି ଇଥାନ ଗଠନ ହୋଇଥିବା ଇଥାନ ଗୋଟିଏ କାର୍ବନର sp ତିନୋଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ଡ କାର୍ବନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏର ଓଭରଲ୍ୟୁପ୍ ଦ୍ୱାରା ଗଠିତ ହୋଇଛି ଯାହା ଦ୍ୱ a ାରା ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବ ଯେତେବେଳେ ଅକ୍ଷରରେ କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ଓଭରଲ୍ୟୁପ୍ ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ତୁମେ | c ଏକ s କକ୍ଷପଥରେ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଗଠନ କରେ ଏହା ମୁଖ୍ୟତଃ the ଇଥେନ୍ ଅଣୁର ଗଠନ ହେବ ସମାନ ସଂରଚନା ଏହି ଫ୍ୟାଶନରେ ଲେଖାଯାଇପାରିବ ଯାହା ସୂଚାଇଥାଏ ଯେ ଏହି ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବନ୍ଧନ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଏବଂ ଏହି କାର୍ବନ ବିମାନର ସାମନାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି | ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡ ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ବ୍ଲକ୍ବୋର୍ଡର ବିମାନ ଭିତରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରୁଛି ଏହି ଦୁଇଟି କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ବ୍ଲକ୍ ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛି ଯାହା ଦ୍ୱ two ାରା ଏହି ଦୁଇଟି ଫ୍ୟାଶନରେ ଦୁଇଟି ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ହେବ
ତେଣୁ ଏହା ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରୋତ୍ତନ୍ ଅଟେ | ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରୋତ୍ତନ୍ ଯାହା ସେମାନେ ଏକତ୍ର ହୋଇ ଏକ ଇଥାନ ଅଣୁରେ କାର୍ବନ-କାର୍ବନ ବନ୍ଧନ ଗଠନ କରନ୍ତି
ତେଣୁ ମିଥେନ୍ ଏବଂ t ର ଆକାର ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିବାର ଏହା ଏକ ସରଳ ଉପାୟ | ସେ କାରଣ ମିଥେନ୍ ଚେନ୍ଦ୍ରାତ୍ତାଲ୍ ଏକ ବର୍ଗ ପ୍ଲାନର୍ ଅଣୁ ନୁହେଁ କାରଣ ବର୍ଗର ପ୍ଲାନର୍ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ବନ୍ଧନ କୋଣଗୁଡ଼ିକ ନିକଟତର ହୋଇଛି ଯାହା ଚେନ୍ଦ୍ରୋତ୍ତାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥା ତୁଳନାରେ 90 ଡିଗ୍ରୀ ଅଟେ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ବଣ୍ଡ କୋଣ 109 ଡିଗ୍ରୀ 54 ମିନିଟ୍ କିମ୍ବା ୱା' ଠାରୁ ଅଧିକ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ବର ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ କୋଣଗୁଡ଼ିକ ଏକ ଚେନ୍ଦ୍ରାହେତ୍ତାଲ୍ ବ୍ୟବସ୍ଥାରେ ସମାନ ଏବଂ ବଣ୍ଡର ଦ s ଧ୍ୟ ମଧ୍ୟ ଏହାର ପାଖାପାଖି 1.543 ଆଙ୍ଗଷ୍ଟ୍ରୋମ୍ ସହିତ ସମାନ ଅଟେ
ତେଣୁ 154 ପିକୋମିଟର ହେଉଛି ଇଥାନ ପରି ଏକ ଅଣୁରେ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡର ଦ length ଧ୍ୟ ଯାହା ଆମେ କୁ sorry ଖୁବ୍ ଏହା ଏକ କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବନ୍ଧନ | sp ତିନୋଟି sp ତିନୋଟି କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡ ପ୍ରାୟ ଗୋଟିଏ ପଏଣ୍ଟ ପାଞ୍ଚ ଚାରି ତିନୋଟି ଆଙ୍ଗଷ୍ଟ୍ରୋମ୍ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ପ୍ରାୟ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଶୂନ୍ୟ ପାଞ୍ଚ କିମ୍ବା କିଛି ଆଙ୍ଗଷ୍ଟ୍ରୋମ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କାର୍ବନ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ମିଥେନ୍ ପ୍ରକାରର କାର୍ବନ କାର୍ବନ ବଣ୍ଡଠାରୁ ବହୁତ ଛୋଟ ଅଟେ | ଅଣୁ , ଯଦି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କେବଳ ଦୁଇଟି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ କରାଯାଏ ତେବେ ତୁମର ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ଗୋଟିଏ s କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଦୁଇଟି p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ହାଇ ହେବ | ଏକତ୍ର ବ୍ରଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ସମ୍ପୂର୍ଣ୍ଣ ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ ତିନିଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ସହିତ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜ୍ ହୋଇଛି
ତେଣୁ ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ଵରେ ଏକ ତ୍ରିକୋଣୀୟ fashion ଙ୍ଵରେ ଥାଏ, ଅନ୍ୟ ଅର୍ଥରେ ଏହା ହେଉଛି ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ ସବୁ କଳା

ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛି ଏହା କେବଳ ଦୁଇଟି | କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଡାଇମେନ୍ସନାଲ୍ ଗଠନ ଏହି ବିଗକୁ ଗତି କରେ ଅନ୍ୟ କକ୍ଷପଥ ଏହି ବିଗକୁ ଗତି କରେ ତୃତୀୟ କକ୍ଷପଥ ଏହି ବିଗକୁ ଯାଇଥାଏ

ତେଣୁ sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ମଧ୍ୟରେ ପ୍ରତ୍ୟେକ ବନ୍ଧ କୋଣ ଶହେ କୋଡିଏ ହେବ ଏହାକୁ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ କୁହାଯାଏ | ଜ୍ୟାମିତି କେବଳ ତିନୋଟି ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ଜ୍ୟାମିଟୀରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ଯଦି ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ ତୁମେ ଯଦି ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ଜ୍ୟାମିଟିକୁ ସ୍ଲୋଲି ବୋର୍ଡର ସମତଳ ବିମାନରେ ଯେପରିପେକ୍ଷିକୁଲାର ଆକୃତି ଦେବେ ଏହା ଏକ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ରେ p ଅର୍ବିଟାଲର ଚତୁର୍ଥ କକ୍ଷପଥକୁ ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଇଚ୍ଛାରେ ବ୍ୟବହାର କରିବ | ଏହା p ଶ୍ରେରେ ରହିବ ଯେ ଏହା ତମ୍ବୁଲ୍ ଆକୃତିର ହେବ ଏହା ହେଉଛି ଇଥାଇଲନ୍ ର ମୂଳ p orbital pz orbital ଦୁ sorry ଖୁତ ap ହେଉଛି ଏକ କକ୍ଷପଥ | କାର୍ବନ ତେଣୁ ଆସପ ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥରେ ତିନୋଟି କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହା ଏକ ତ୍ରିକୋଣୀୟ manner ଙ୍ରେ ଏହିପରି ଏକ ତ୍ରିକୋଣୀୟ fashion ଙ୍ରେ ସୂଚାଇଥାଏ, ଏହା ଏକ ବିମାନରେ ଅଛି ଯାହା ସ୍ଲୋ ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଅଛି ଯଦି ଆପଣ ଏହାକୁ ଏହିପରି ଚିତ୍ତ କରି ଦେଖନ୍ତୁ | ଏହା ହେଉଛି ଚତୁର୍ଥ କକ୍ଷପଥ ସହିତ କିପରି ଦେଖାଯିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଅଣ-ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଯାହା କାଗଜର ସମତଳ ଆଡକୁ p ଶ୍ରେରେ ରହିବାକୁ ଯାଉଛି ଯାହା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏଠାରେ ପ୍ରଦର୍ଶିତ ହୋଇଛି

ତେଣୁ ଯଦି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ମଲିକୁଲାର ଅର୍ବିଟାଲ୍ ପରସ୍ପର ସହିତ ଅଲଗା ହୋଇଥାନ୍ତା | ଇଥାଇଲନ୍ ପରି ଯେପରି ସେମାନେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ରେ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇଯିବେ ଏହା ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥର ଅକ୍ଷରେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ମଧ୍ୟରେ ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ ହେବାକୁ ଯାଉଛି ଏବଂ ତା' ପରେ ତୁମର ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅଛି ଯାହାକି ch ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରେ | ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ସିଗମା ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ମନେରଖନ୍ତୁ ଆମେ ବର୍ତ୍ତମାନ ଇଥାଇଲନ୍ ଇଥାଇଲନ୍ ର ଜ୍ୟାମିଟିକୁ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିବାକୁ ଚେଷ୍ଟା କରୁଛୁ ଯେଉଁଠାରେ ଆପଣଙ୍କର ଏକ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଅଛି ଏବଂ ଏଠାରେ ଏକ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଅଛି | ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ sp3 sp2 ସିଷ୍ଟମର ଏହା ହେଉଛି ଅନ୍ୟ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ sp2 ସିଷ୍ଟମ୍ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏହା ବ୍ୟତୀତ ଗୋଟିଏ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟ ଅଛି ଯାହାକି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦ୍ଧତିରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଆଭିମୁଖ୍ୟରେ ଅଛି ଏବଂ ଏହି p ଅର୍ବିଟାଲର ପାର୍ଶ୍ୱ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେଉଛି ଯାହା ଯାଉଛି | ଯଦି ଆପଣଙ୍କୁ ଏହି ଚିତ୍ରରେ କକ୍ଷପଥ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଆକୃତିକୁ ଚାହାଁନ୍ତି ତେବେ ମୋତେ ଏକ ଭିନ୍ନ ଚକ୍ ବ୍ୟବହାର କରିବାକୁ ଦିଅନ୍ତୁ ଯଦି ଏହା ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳର p କକ୍ଷପଥ ହେବ ଏହା ପରବର୍ତ୍ତୀ କାର୍ବନର ଅନ୍ୟ p କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଲାଟେରାଲ୍ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେବ | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ରେ p ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଏକ ପି ବଣ୍ଡ ପ୍ରଦାନ କରେ କେବଳ ଏହି ସମୟରେ ସ୍ପଷ୍ଟ କରିବା ପାଇଁ ଯଦି ତୁମର ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ଅଛି ଯାହା ଅକ୍ଷରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଫ୍ୟାଶନରେ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହୁଏ ତେବେ ଏହା ସିଗମା ବଣ୍ଡ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବ ଯେତେବେଳେ କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ସେମାନଙ୍କ ଉପରେ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହୁଏ | ଅନ୍ୟ ପଟେ ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥ ଯଥା p p ଅର୍ବିଟାଲ୍ p ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ କକ୍ଷପଥ ଅଟେ ଏହା ହେଉଛି ଏହା ହେଉଛି କକ୍ଷପଥର ଅକ୍ଷ ଯାହାକି ସେମାନେ ଅକ୍ଷରେ ଓଭରଅପ୍ ହୋଇନାଥାନ୍ତି | ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ manner ଙ୍ରେ ପାର୍ଶ୍ୱକୁ ଚଳାନ୍ତୁ ଯାହା ଆପଣଙ୍କୁ ପାଇ ବଣ୍ଡ ଦେବ

ତେଣୁ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଏବଂ ପି ବଣ୍ଡର ଗଠନର ଧାରଣାକୁ ଦୁ to ୱା ଜରୁରୀ ଅଟେ ଯେ ସେମାନେ ଜ the ବ ଅଣ୍ଡରେ କିପରି ସୃଷ୍ଟି ହୁଅନ୍ତି

ତେଣୁ ଏହି ଚିତ୍ରଟି ମୂଳତ two ଦୁଇଟି sp ବ୍ଯାରା ଇଥ୍ରିଲିନ ଗଠନକୁ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରେ | ଦୁଇଟି କାର୍ବନ୍ ପରସ୍ପର ସହିତ ଆକ୍ଷାଦାନ କରି ଏକ କାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ୍ ବଣ୍ଡ ସୃଷ୍ଟି କରନ୍ତି ଏବଂ ଅବଶିଷ୍ଟ ଦୁଇଟି sp ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ର ଗୋଟିଏ ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ କାର୍ବନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ କାର୍ବନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରି ପୁନର୍ବାର କାର୍ବନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ଏବଂ କାର୍ବନ୍ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ବଣ୍ଡ ଶେଷରେ ଚତୁର୍ଥ ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥରେ ପରିଣତ ହୁଏ | ଯାହା ହେଉଛି ଯେଉଁ କକ୍ଷପଥ ଯାହା ସ୍ଲୋ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ସହିତ p ଶ୍ରେରେ ରହିଥାଏ ଯଦି ଏହା ଇଥାଇଲନ୍ ଏହି ବିମାନରେ ଥାଏ ତେବେ ଏହି କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ସ୍ଲୋ ବୋର୍ଡର ବିମାନ ବାହାରେ ପ୍ରୋଜେକ୍ଟ କରନ୍ତି କିମ୍ବା ଯଦି ଆପଣ ଇଥ୍ରିଲିନକୁ ବିମାନର ପର୍ପେଣ୍ଡିକୁଲାର ବୋଲି ଭାବନ୍ତି ତେବେ ଏହା ହେବ | ଅନ୍ୟ ଶବ୍ଦରେ କଳା ବୋର୍ଡର ବିମାନରେ ଯଦି ତୁମେ କାଗଜ ଖଣ୍ଡ ଉପରେ ଇଥ୍ରିଲିନର ଗଠନ ଆକୃତିକୁ ଚାହୁଁଛୁ, ଯାହା ଏଠାରେ ଅଛି | ଏହା ହେଉଛି sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ର ଆଭିମୁଖ୍ୟ, ତା' ପରେ ପର୍ପେଣ୍ଡିକୁଲାର ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ପଦ୍ଧତିରେ p orbital ର ଆଭିମୁଖ୍ୟ ହେବ

ତେଣୁ ଏହି ଲାଟେରାଲ୍ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେଉଛି ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଇଥ୍ରିଲିନର ପାଇ ବନ୍ଧନକୁ ଶେଷରେ ବର୍ତ୍ତମାନ କୋଣଗୁଡ଼ିକ ସ୍ପଷ୍ଟ ହୋଇଛି | 120 ଡିଗ୍ରୀ ହେଉଛି ଏହା 120 ଡିଗ୍ରୀ

ତେଣୁ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥରେ 120 ଡିଗ୍ରୀ ଅଛି ଏବଂ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ କାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ୍ ବଣ୍ଡର ଦ length ଧ୍ୟ ପ୍ରାୟ 1.45 ଅଟେ କିମ୍ବା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ କ୍ଷେତ୍ରରେ ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ ଏକ କାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ୍ ଡବଲ୍ ବଣ୍ଡ ଶେଷରେ ଆପଣ ଗୋଟିଏ କକ୍ଷପଥ ଏବଂ ଗୋଟିଏ p କକ୍ଷପଥ ନେଇପାରିବେ | ସେମାନଙ୍କୁ ଏକତ୍ର କରି କେବଳ ଏକ ସ୍ୱ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଗଠନ କରନ୍ତୁ ଯାହା ଦ you ୱାରା ଆପଣଙ୍କର ସ୍ୱ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଅଛି ଯାହା s କକ୍ଷପଥର ମିଶ୍ରଣ ବ୍ଯାରା ଗଠିତ ହେଉଛି ଏବଂ କେବଳ ଗୋଟିଏ p କକ୍ଷପଥରେ ଅବଶିଷ୍ଟ ପାଇ ଏବଂ pz ଅର୍ବିଟାଲ୍ କାର୍ବନ୍ ଉପରେ ଅକ୍ଷୁର୍ଣ୍ଣ ଅଛି

ତେଣୁ ଏକ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କୁ sp ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ କୁହାଯାଏ | ପରମାଣୁ କକ୍ଷପଥଗୁଡ଼ିକ ଏକତ୍ର ହୋଇ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ଗଠନ ପାଇଁ ତୁମେ ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥକୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଭାବରେ ଦୁଇଟି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଲାଭନ୍ତେ ଅଛି

ତେଣୁ ଏହା ଏକ ର ar ଖୁଜ୍ ଜିଓମ୍ | ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟରେ 180 ଡିଗ୍ରୀର କୋଣ ସହିତ ଇଥ୍ରିଲିନ୍ ତୁମର ଏକ ତିନୋଟି ଦୁ sorry ଖୁତ ସ୍ୱ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ଅନ୍ୟ ଏକ କାର୍ବନ୍ ସହିତ ଅନ୍ୟ ଏକ ସ୍ୱ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ସହିତ ସେମାନେ ଏକତ୍ର ହୋଇ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଗଠନ କରିବେ ଏହା ଏକ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେବ ଯାହା ଏକ ଗଠନ କରିବ | ସିଗମା ବଣ୍ଡ

ତେଣୁ ଏହା ହେଉଛି ଏକ କାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ୍ ବଣ୍ଡ ଯାହା ଗଠନ ହେଉଛି ତାପରେ ଅନ୍ୟ ମଲିକୁଲାର ଅନ୍ୟ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜଡ୍ କକ୍ଷପଥ ସହିତ ମିଳିତ ହୋଇ ଆସନ୍ତୁ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଗୋଟିଏ ହାଇଡ୍ରୋଜେନର ଇଲେକ୍ଟ୍ରନ୍

ତେଣୁ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହେବ ଏବଂ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ୍ ହେବ

ତେଣୁ ଆପଣ ମ bas ଲିକ ଭାବରେ ଗଠନ ବିଷୟରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରିଛନ୍ତି | ଆସେଟିଲିନରେ ସିଗମା ବଣ୍ଡ ଏହା ଏକ ସିଗମା ଏହା ସିଗମା ଏବଂ ଏହା ମଧ୍ୟ ଏକ ସିଗମା ବଣ୍ଡ କିନ୍ତୁ ତା' ପରେ ଆସେଟିଲିନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଅସନ୍ତୁଳିତ ଯ ound ଗିକ ଯେଉଁଠିରେ ଏହାର ପି ବଣ୍ଡ ଅଛି

ତେଣୁ ପି ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ଅନ୍ୟର pz କକ୍ଷପଥ ସହିତ pz ଅର୍ବିଟାଲ୍ ବ୍ଯାରା ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହୋଇ ଗଠିତ | ଅଙ୍ଗାରକାମ୍ଳ

ତେଣୁ ଏହି ଲାଟେରାଲ୍ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ଆପଣଙ୍କୁ ପାଇ ବଣ୍ଡ ମଧ୍ୟରୁ ଗୋଟିଏ ପାଇ ବଣ୍ଡ ଦେବ ତାପରେ ତୁମର ଆଉ ଗୋଟିଏ ମନେ ରହିବ ଯେ ତୁମେ କେବଳ ଗୋଟିଏ s ଏବଂ ଗୋଟିଏ p ନେଇଛ

ତେଣୁ ଅବଶିଷ୍ଟ ଦୁଇଟି p y ଏବଂ p ସେଡ୍ | ଏହି ଗୋଟିଏରେ ଅବଶିଷ୍ଟ ଅଛି ଯାହାକୁ ଆମେ ଟାଣିଛୁ ତାହା ହେଉଛି pz ଆସନ୍ତୁ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ fashion ଙ୍ରେ py କୁ ଟାଣିବା

ତେଣୁ px ଦୁ sorry ଖୁତ py ଏବଂ pz ଅର୍ବିଟାଲ୍ ମଧ୍ୟରେ ଲାଟେରାଲ୍ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ମଧ୍ୟରେ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ହେବା ମୁଖ୍ୟତ p py ର ଲାଟେରାଲ୍ ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ଦେଇଥାଏ ଏବଂ pz ପରମାଣୁ ଅର୍ବିଟାଲ୍ ଦୁଇଟି ପାଇ ବଣ୍ଡ ଦେଇଥାଏ | ଏସିଆଇଲନ୍ ର ପାଇ ବଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ ମୁଖ୍ୟତ the ପାଇର ଓଭରଲ୍ୟାପ୍ ବ୍ଯାରା ଏକ ପାର୍ଶ୍ୱ ଫ୍ୟାଶନରେ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଜ୍ୟାମିଟିକୁ ଦେବା ପାଇ ଗଠିତ ହୋଇଥାଏ ଯାହାକି ଏକ ର ar ଖ୍ୟ ଜ୍ୟାମିଟି ଅଟେ ଯାହା ଏଠାରେ କାର୍ବନ୍ କାର୍ବନ୍ ବଣ୍ଡର ଦ length ଧ୍ୟ ପ୍ରାୟ ଏକ ପଏଣ୍ଟ ଦୁଇଥର ଆଠଗୁଣ୍ଠ ଟ୍ରଙ୍ଗ୍ ଅଟେ | ତା' ଠାରୁ ଛୋଟ, ଯଦି ତୁମେ ଇଥ୍ରିଲିନ ଆସେଟିଲିନର ସଂରଚନାକୁ ତୁଳନା କର ଏବଂ ଜ୍ୟାମିଟିକୁ ବଣ୍ଡ ଦ length ଧ୍ୟର ଜ୍ୟାମିଟିକୁ ତୁଳନା କର ଏବଂ ବଣ୍ଡ କୋଣଗୁଡ଼ିକ ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଧାରଣାକୁ ଆଧାର କରି ସହଜରେ ବ୍ୟାଖ୍ୟା କରାଯାଇଥାଏ ଏହାର 109 ଡିଗ୍ରୀ 54 ମିନିଟ୍ କୋଣ ଏହା 120 ଏବଂ ଏହା 180 ଅଟେ | ଏହା ଏକ ର ar ଖୁଜ୍ ଜ୍ୟାମିଟି ଅଟେ ଏହା ଏକ ଟ୍ରାଇଗୋନାଲ୍ ଜ୍ୟାମିଟି ଏବଂ ଏହା ଏକ ଟେଟ୍ରାହେଡ୍ରାଲ୍ ଜ୍ୟାମିଟି ଅଟେ

ତେଣୁ ଜ the ବିକ ଅଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକର ସମସ୍ତ ଜ୍ୟାମିଟିକୁ h କୁ ଡାକିବା ଆଧାରରେ ବର୍ଣ୍ଣନା କରାଯାଇପାରେ |ybridization ଯଥା sp ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ sp2 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ଏବଂ sp3 ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ତଥାପି ଜଟିଳ ଅଣ୍ଡି ହାଇବ୍ରିଡାଇଜେସନ୍ ର ଧାରଣା ହୋଇପାରେ ଯାହା ଜ୍ୟୋମେଟ୍ରିର ପ୍ରକାରକୁ ଦୁ understand ୱାରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଏବଂ ଜ organic ବ ସଂରଚନାରେ ଜ organic ବ ଅଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକର ଆକୃତି ଜ organic ବ ଅଣ୍ଡଗୁଡ଼ିକ

ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରିବ ଏବଂ ଶ୍ରେଣୀକରଣ ହେଉଛି ମୁଁ ଯାହା ଯାଉଛି | ପରବର୍ତ୍ତୀ କିଛି ମିନିଟରେ ଜ **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକକୁ ବ୍ୟାପକ ଭାବରେ ଆଲୋଚନା କରନ୍ତୁ ସେଗୁଡ଼ିକ ଖୋଲା ଚେନ୍ କିମ୍ବା ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଏହାକୁ ସାଇକ୍ଲିକ୍ କୁହାଯାଏ ଏବଂ ଏହାକୁ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଜ **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକ କୁହାଯାଏ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଜ **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକରେ ଆପଣ କାର୍ବୋସାଇକ୍ଲିକ୍ କିମ୍ବା ହୋମୋକାଇକ୍ଲିକ୍ ପାଇପାରିବେ କିମ୍ବା ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଖୋଲା ଚେନ୍ ଯ **ound** ଗିକ ପାଇପାରିବେ | ସରଳ ଉଦାହରଣ ହେଉଛି ଇଥାନ ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଇଥାନ କିମ୍ବା ବୁଟାଡିଏନ୍ ହେଉଛି ଏକ ଖୋଲା ଚେନ୍ ଯ **ound** ଗିକ ଏକ ସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ **ound** ଗିକ ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସେନ୍ କିମ୍ବା ସାଇକ୍ଲୋହେକ୍ସେନ୍ ହେବ | ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ **ound** ଗିକକୁ ତୁମର ସିଷ୍ଟମରେ ଗୋଟିଏ ହେଟେରୋଟମ୍ ଉପସ୍ଥିତ ରହିବା ଆବଶ୍ୟକ | ଅମ୍ଳଜାନ ହୋଇପାରେ ଏହା ଗନ୍ଧକ ହୋଇପାରେ ଯେକ **any** ଶସି ହେଟେରୋଟମ୍ ସିଷ୍ଟମରେ ଉପସ୍ଥିତ ରହିପାରେ

ତେଣୁ ଏହା ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଏବଂ ହୋମୋକାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ **ound** ଗିକର ଉଦାହରଣ ଅଟେ ଯେଉଁଠିରେ ଆପଣ ସୁଗନ୍ଧିତ କିମ୍ବା ଅଣ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ounds** ଗିକ ପାଇପାରିବେ ବେନଜେନ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ ହେକ୍ସାଡିଏନ୍ ର ଏକ ଉଦାହରଣ ହେବ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ ସମାନ ଭାବରେ ତୁମର ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଣ-ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ounds** ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଅଣ-ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ ପାଇପ୍ରଡାଇନ୍ ହୋଇପାରେ ଯାହା ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ସଂରଚନାକୁ ସମାନ ଜିନିଷ ଯଦି ତୁମେ ଏହାକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ କରିବାକୁ ଚାହୁଁଛ ତେବେ ତୁମେ କେବଳ ପି ବଣ୍ଡ ପିରାଇଡାଇନ୍ ରଖ, ଉଦାହରଣ ସ୍ୱରୂପ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ | ସୁଗନ୍ଧିତ ପ୍ରଣାଳୀରେ ତୁମର ବେନଜେନ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଣ ବେନଜେନ ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ounds** ଗିକଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ବେନଜେନ ନାଫଥାଲିନ ଆକ୍ସାସିନ ଯାହାକି ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗକୁ ଏକତ୍ର କରିଦିଆଯାଏ ଯଦି ଅନ୍ୟତରେ ବେନଜେନ ଏକ ଯ **ound** ଗିକ ଥାଏ ଯାହାକୁ ଏହାକୁ ଆଲୁଲେନ କୁହାଯାଏ | ଏକ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ କିଛି ଏହା ଏକ ବେନଜେନାଇଡ୍ ସୁଗନ୍ଧିତ ଯ **ound** ଗିକ ନୁହେଁ ଯାହାକୁ ଆପଣ ବେନଜେନ ରିଙ୍ଗ ଦେଖନ୍ତି ନାହିଁ ଏହା ଏକ ସାତୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ **t** | ତାଙ୍କର ଏକ ପାଞ୍ଚ ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ଏକତ୍ର ଫ୍ୟୁଜ୍ ହୋଇଛି କିମ୍ବା ଆପଣ ଏହିପରି ଏକ ସାତୋଟି ସଦସ୍ୟ ବିଶିଷ୍ଟ ରିଙ୍ଗ ପାଇପାରିବେ ଯାହାର ଏଠାରେ ଏକ କାଟେନିକ୍ ଗଠନ ଅଛି ଏହାକୁ ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ ଏହାକୁ ଟ୍ରାପିଲିୟମ୍ କାଟେସନ୍ କୁହାଯାଏ ଏହା ପ୍ରକୃତିର ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଟେ ଏହା ଏକ ବେନଜେନାଇଡ୍ ଯ **ound** ଗିକ ହେବ | ଏକ ବ୍ୟାପକ **manner** ଜାରେ ଯ **ounds** ଗିକଗୁଡ଼ିକ ଖୋଲା ଚେନ୍ ଯ **ound** ଗିକରେ କିମ୍ବା ବନ୍ଦ ଚେନ୍ ଯ **ound** ଗିକରେ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କରାଯାଇପାରେ ଯାହା ତୁମର କାର୍ବୋସାଇକ୍ଲିକ୍ କିମ୍ବା ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ହେଟେରୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ହୋଇପାରେ ଏହାର ଅର୍ଥ ହେଉଛି ରିଙ୍ଗରେ ଅଙ୍ଗାରକମ୍ ଏବଂ ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ବ୍ୟତୀତ ପରମାଣୁ ଅଛି ଏବଂ ହୋମୋସାଇକ୍ଲିକ୍ ଯ **ound** ଗିକ ସୁଗନ୍ଧିତ ହୋଇପାରେ | ପ୍ରକୃତିର ଉଦାହରଣରେ ଅଣ-ସୁଗନ୍ଧିତ ହେଉଛି ବେନଜେନ ଏବଂ **x** କିମ୍ବା ତାଏନ୍ ଏଠାରେ ପୁନର୍ବାର ତୁମର ସୁଗନ୍ଧିତ କିମ୍ବା ଅଣ-ସୁଗନ୍ଧିତ ଅଣ-ସୁଗନ୍ଧିତ ହୋଇପାରେ ଏହି ଯାହାର **pi** ଶସି ପାଇ ବଣ୍ଡ ସୁଗନ୍ଧିତ ନୁହେଁ, ଯାହା ପି-ବଣ୍ଡକୁ ପରସ୍ପର ସହିତ ସୁଗନ୍ଧିତ କରିଥାଏ | ଯ **ound** ଗିକରେ ଆପଣ ବେନଜେନ ଏକ କିମ୍ବା ନନ୍ ବେନଜେନାଇଡ୍ ପାଇପାରିବେ ଏଗୁଡ଼ିକ ହେଉଛି ବେନଜେନ ଏକ ଯ **ounds** ଗିକର ଉଦାହରଣ | ଜ **organic** ବ ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ତରୁ **of** ର ବର୍ଦ୍ଧିତ ଅର୍ଥ ସିଦ୍ଧାନ୍ତରୁ ଆରମ୍ଭ ହୋଇ ଆମ ୟୁରିଆର ସିଲ୍ଭେସିୟ କୁ ଚାଲିଗଲା ତାପରେ ଆମେ ହାଇଡ୍ରୋକାର୍ବୋନ ସଂକଳ୍ପକୁ ଚାଲିଗଲା ଏବଂ ଜ **organic** ବ ଅଣୁଗୁଡ଼ିକର ଆକୃତି ଏବଂ ଜ୍ୟାମିତିକୁ ଶେଷରେ ଏହି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ବକ୍ତବ୍ୟରେ ବିଭିନ୍ନ ବର୍ଗରେ ଜ **organic** ବ ଯ **ounds** ଗିକଗୁଡ଼ିକୁ ଶ୍ରେଣୀଭୁକ୍ତ କଲୁ | ତୁମ ଧ୍ୟାନ ପାଇଁ ଧନ୍ୟବାଦ |