

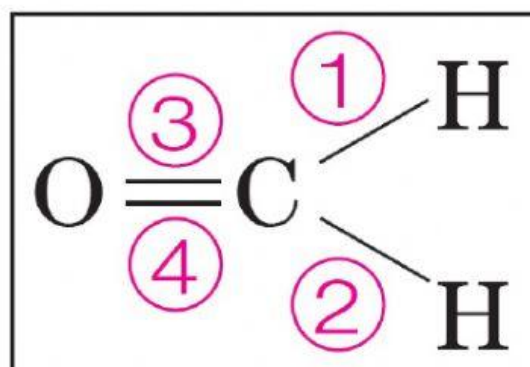
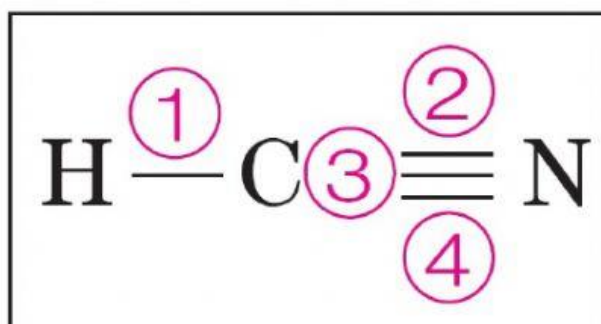
Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	

1) ARRASTE E SOLTE, PREENCHENDO A TABELA COM AS INFORMAÇÕES CORRETAS:

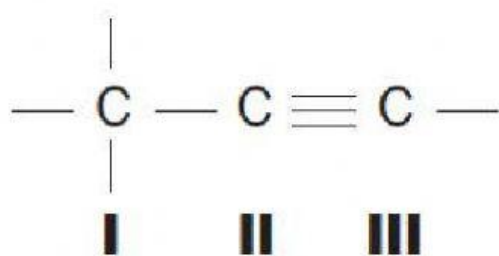
Ligações no C	Tipos de ligação	Hibridização	Ângulos adjacentes	Geometria

4σ 3σ 1π —C— >C= $\text{—C}\equiv$ $109^\circ 28'$ 2σ 2π
 sp^2 sp sp^3 120° 180° tetraédrica trigonal linear

2) NO ESQUEMA ABAIXO, CLIQUE NO CÍRCULO E SELECIONE O TIPO DE LIGAÇÃO CORRETO (σ ou π)



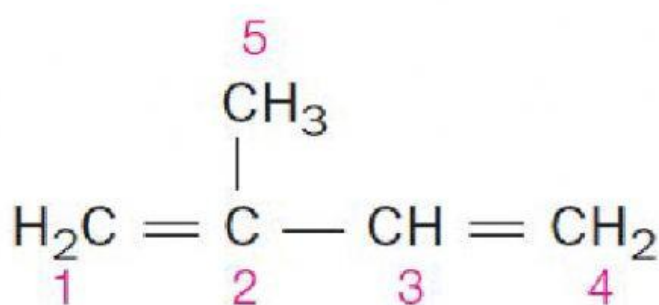
3. (Unifor-CE) Considere a seguinte estrutura:



Os carbonos I, II e III têm hibridização:

	I	II	III
a)	sp	sp ²	sp ²
b)	sp ²	sp ³	sp
c)	sp ³	sp	sp
d)	sp ²	sp ³	sp ³
e)	sp ²	sp	sp

4. (Centec-BA) Na estrutura representada a seguir, os carbonos numerados são, respectivamente:



- a) sp², sp, sp², sp², sp³.
- b) sp, sp³, sp², sp, sp⁴.
- c) sp², sp², sp², sp², sp³.
- d) sp², sp, sp, sp², sp³.
- e) sp³, sp, sp², sp³, sp⁴.

