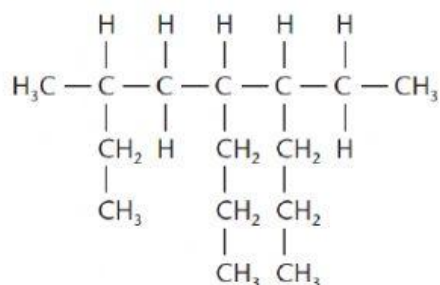


Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	



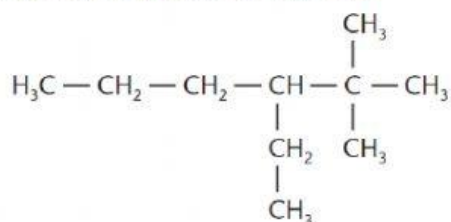
1 (UFSM-RS)



Segundo a IUPAC, o nome correto do alceno apresentado é:

- 3-metil-5-propil-6-etiloctano
- 4-etil-7-metil-5-propilnonano
- 3-metil-6-etil-5-propilnonano
- 6-etil-5-propil-3-metiloctano
- 7-etil-7-metil-6-etilnonano

2 (UFSC) Com relação ao composto abaixo, os nomes dos radicais ligados ao carbono terciário são:



- (01) etil, n-propil, isobutil
- (02) metil, 3-hexil
- (04) metil, etil, n-propil
- (08) etil, n-propil, sec-butil
- (16) etil, n-propil, terc-butil
- (32) etil, n-propil, n-butil
- (64) metil, isopropil, 3-hexil

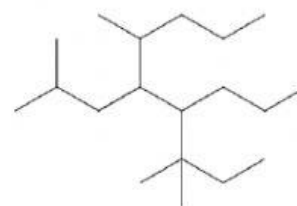
3 (FEI-SP) O nome do composto formado pela união dos radicais etil e terc-butil é:

- 2,2 dimetilbutano
- 2 metilpentano
- 3 metilpentano
- n hexano
- etilpropano

4 (Uespi) Dentre os compostos cujos nomes constam nas alternativas abaixo, aquele com o maior número de carbono secundário é:

- 2,3-dimetil-butano
- 3-metil-pentano
- 2-metil-pentano
- hexano
- 2,2-dimetil-butano

5 (UFF-RJ) Analise a estrutura seguinte e considere as regras de nomenclatura da IUPAC.



Assinale a opção que indica as cadeias laterais ligadas, respectivamente, aos carbonos de números 4 e 5 da cadeia hidrocarbônica principal:

- propil e isobutil
- metil e isobutil
- terc-pentil e terc-butil
- propil e terc-pentil
- metil e propil