



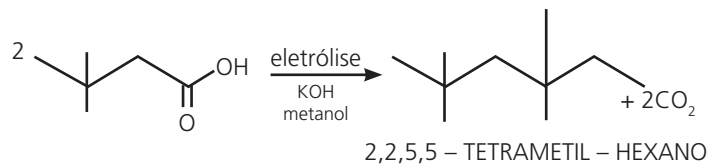
01. A decomposição anaeróbica da matéria orgânica pode produzir gás metano.
 $(C_6H_{10}O_2)_n + n H_2O \rightarrow 3n CH_4 + 3n CO_2$
O gás metano é um excelente combustível (fonte energética).
 $CH_4 + 2 O_2 \rightarrow CO_2 + 2 H_2O + calor$

Resposta: D

02. Hidrocarbonetos podem ser obtidos por descarboxilação oxidativa anódica, segundo a reação:

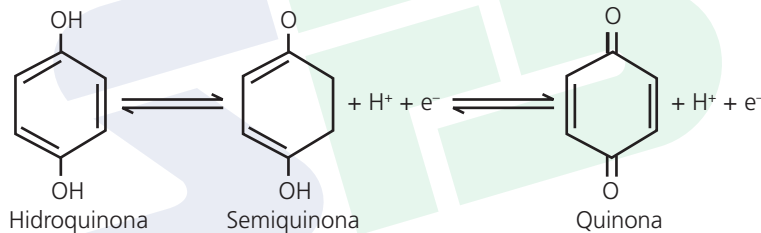


Com base nesse processo, o hidrocarboneto produzido na eletrólise do ácido 3,3 – dimetilbutanoico é:



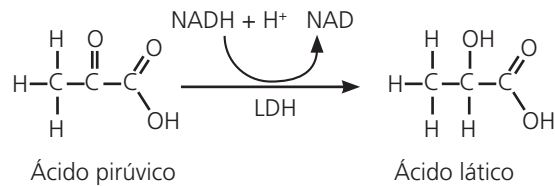
Resposta: C

03. Na reação o p-difenol (hidroquinona) é oxidado e transformado em uma dicetona (p-benzoquinona). O peróxido de hidrogênio (H_2O_2) é um dos compostos que pode ser utilizado como agente oxidante.



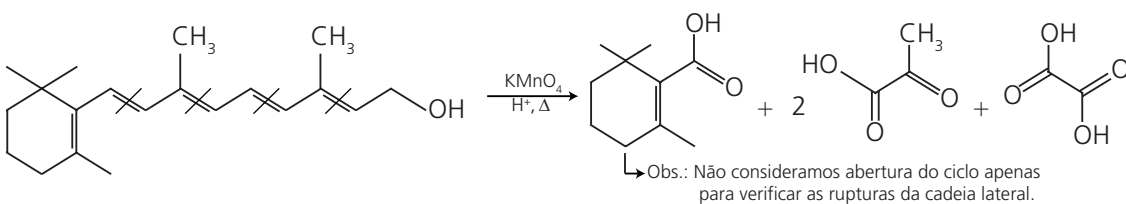
Resposta: E

04. Na reação ocorre uma reação de redução no segundo átomo de carbono, onde uma cetona é transformada em álcool secundário. Nos demais átomos de carbono não ocorre mudança de nox.



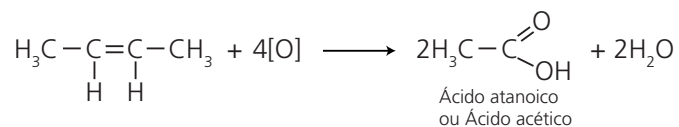
Resposta: B

05.



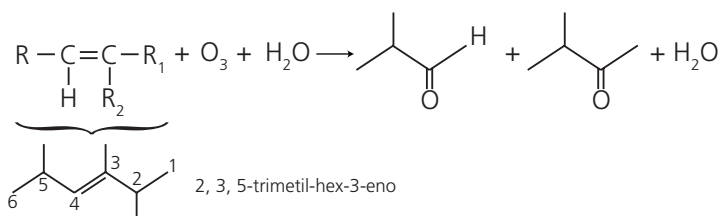
Resposta: A

06.



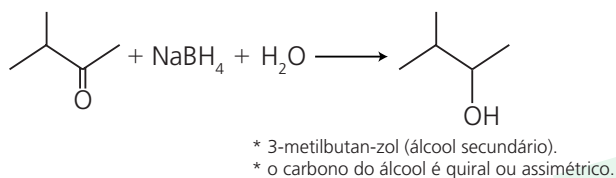
Resposta: A

07.



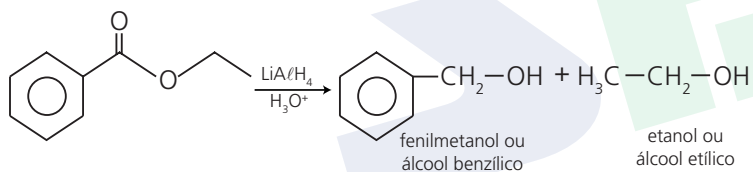
Resposta: B

08.

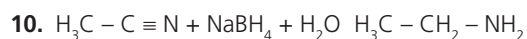


Resposta: C

09.



Resposta: E



Resposta: C