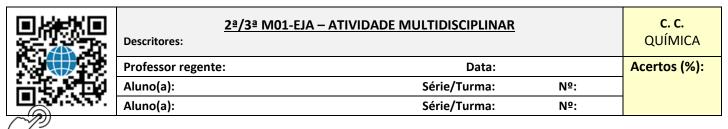


GOVERNO DO ESTADO DO ESPÍRITO SANTO SECRETARIA DE ESTADO DE EDUCAÇÃO **EEEFM "JOÃO CRISÓSTOMO BELESA"**





QUÍMICA: TRANSFORMAÇÕES QUE DEFINEM O CAFÉ BRASILEIRO

A produção de café é guiada por uma cadeia de fenômenos químicos que começa ainda na planta e termina no momento em que a bebida é extraída. No grão verde encontram-se cafeína e trigonelina (alcaloides), uma fração lipídica rica em diterpenos (cafestol e kahweol), açúcares redutores (glicose, frutose), polissacarídeos (celulose, mananos, arabinogalactanos), proteínas, minerais (K, Mg, Ca, Fe, Cu) e cerca de dois mil compostos voláteis em baixas concentrações. Entre os ácidos orgânicos, destacam-se os ácidos clorogênicos, cuja ação antioxidante e participação no sabor conferem "brilho" sensorial à bebida.

A torrefação é o estágio em que ocorrem as transformações mais dramáticas. A rápida elevação de temperatura (180 – 230 °C) induz reações de Maillard entre aminoácidos e açúcares, gerando melanoidinas responsáveis pela cor castanha e parte do amargor. Paralelamente, há caramelização dos açúcares, degradação dos ácidos clorogênicos em ácido caféico e quinídeo, liberação de CO₂ e formação de compostos aromáticos como pirazinas, furanos e aldeídos. O balanceamento desses produtos químicos define o perfil sensorial de torras clara, média ou escura.

No preparo, a química da água exerce papel decisivo. Íons cálcio e magnésio complexam ácidos orgânicos, favorecendo a extração equilibrada; já ferro e cobre catalisam oxidações que podem escurecer a bebida e produzir notas metálicas. A alcalinidade total (bicarbonato) atua como tampão: valores muito altos neutralizam a acidez natural do café, deixando-o "flat"; valores muito baixos intensificam a adstringência.

A moagem controla o tamanho de partícula e, portanto, a área de contato sólido-líquido e a cinética de difusão dos solutos. Grãos finos aceleram a extração de cafeína e compostos ácidos; partículas grossas exigem maior tempo de infusão para atingir o mesmo rendimento. Antes da torra, práticas de adubação nitrogenada podem aumentar a síntese de proteínas e cafeína, enquanto excesso de cobre ou pesticidas deixa resíduos indesejáveis. O desafio químico-ambiental é conciliar produtividade, segurança alimentar e redução da carga de agroquímicos no solo e na água.



GOVERNO DO ESTADO DO ESPÍRITO SANTO SECRETARIA DE ESTADO DE EDUCAÇÃO **EEEFM "JOÃO CRISÓSTOMO BELESA"**



ATIVIDADE PROPOSTA

- **1.** Qual composto é o principal alcaloide responsável pelo efeito estimulante do café?
 - (A) Ácido clorogênico
 - (B) Sucrose
 - (C) Cafestol
 - (D) Melanoidina
 - (E) Cafeína
- **2.** A reação de Maillard que ocorre durante a torrefação envolve principalmente a interação entre:
 - (A) Lipídeos e água
 - (B) Aminoácidos e açúcares redutores
 - (C) Minerais e ácidos orgânicos
 - (D) Proteínas e cafeína
 - (E) Ácidos clorogênicos e dióxido de carbono
- **3.** As melanoidinas formadas na torrefação são responsáveis, sobretudo, por:
 - (A) Elevar o teor de cafeína
 - (B) Aumentar a acidez total
 - (C) Reduzir compostos voláteis
 - (D) Conferir cor e notas de amargor à bebida
 - (E) Precipitar proteínas
- **4.** Ácidos clorogênicos se degradam durante a torrefação gerando, entre outros, o(a):
 - (A) Ácido caféico
 - (B) Ácido fosfórico
 - (C) Dióxido de enxofre
 - (D) Melanoidina
 - (E) Nitrato de potássio
- **5.** Quando a água de preparo apresenta alta alcalinidade, tende-se a observar:
 - (A) Intensificação da acidez
 - (B) Formação de espuma estável
 - (C) Neutralização parcial da acidez e sabor "plano"
 - (D) Precipitação de cloretos
 - (E) Aumento do teor de cafeína extraída
- **6.** Íons ferro (Fe²+/Fe³+) e cobre (Cu²+) presentes na água podem:
 - (A) Reduzir a solubilidade da cafeína
 - (B) Diminuir a extração de lipídeos
 - (C) Neutralizar açúcares redutores
 - (D) Precipitar ácidos clorogênicos como sais insolúveis
 - (E) Catalisar oxidações que alteram cor e aroma

- **7.** A diminuição do tamanho de partícula na moagem causa, principalmente:
 - (A) Menor área superficial e extração mais lenta
 - (B) Maior área superficial e extração mais rápida
 - (C) Aumento da quantidade de lipídeos filtrados
 - (D) Evaporação acelerada de compostos voláteis durante a infusão
 - (E) Redução da pressão interna do grão
- **8.** Entre os compostos lipídicos do café que podem ser parcialmente retidos por filtros de papel estão:
 - (A) Melanoidinas
 - (B) Sucrose e frutose
 - (C) Cafestol e kahweol
 - (D) Trigonelina e cafeína
 - (E) Ácido caféico e ácido málico
- 9. A adubação nitrogenada na fase agrícola tende a:
 - (A) Diminuir a síntese de proteínas
 - (B) Reduzir o teor de cafeína
 - (C) Eliminar completamente ácidos clorogênicos
 - (D) Aumentar o conteúdo proteico e possivelmente a cafeína
 - (E) Acidificar excessivamente o solo, inibindo a fotossíntese
- **10.** Um dos principais impactos ambientais do uso indiscriminado de agroquímicos na cafeicultura é:
 - (A) Aumentar o grau de torra necessário para caramelização
 - (B) Contaminação de solos e corpos d'água com resíduos tóxicos
 - (C) Redução da concentração de cafeína nos grãos
 - (D) Formação de melanoidinas cancerígenas
 - (E) Elevar a dureza total da água na torrefação