

**Chave de Respostas
CONTROLE E QUALIDADE DE ALIMENTOS**

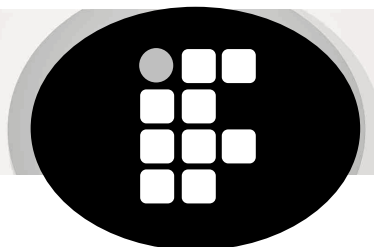
QUESTÃO 1

Ao responder a questão o (a) candidato (a) deverá

- a) Indicar, corretamente, os microrganismos que causam a contaminação de iogurtes e bebidas lácteas.
- b) Apontar os pontos críticos de controle no processamento do iogurte e da bebida láctea, identificando os PCCs e descrevendo os perigos relacionados a cada um: Físico, Químico e Microbiológico, tal como nas tabelas que seguem.

ETAPA	PCC	TIPO DE PERIGO	DESCRIÇÃO – IOGURTE
Recepção do leite cru	1	i. Microbiológico ii. Químico	i. Presença de toxina estafilocócica e de microrganismos patogênicos; ii. Presença de antibiótico.
Recepção do leite em pó	2	Microbiológico	i. Presença de microrganismos patogênicos (<i>S. aureus</i>); ii. Presença de antibiótico.
Pasteurização	3	Microbiológico	Sobrevivência de microrganismos patogênicos
Fermentação (cultura)	4	Microbiológico	Multiplicação de microrganismos patogênicos
Recepção da polpa de fruta	5	i. Microbiológico ii. Químico	i. Contaminação microbiológica por patógenos; ii. Níveis de conservantes tóxicos acima dos limites estabelecidos.

ETAPA	PCC	TIPO DE PERIGO	DESCRIÇÃO – BEBIDA LÁCTEA
Recepção do soro	1	i. Microbiológico ii. Químico	Presença de microrganismo.
Recepção do leite cru	2	i. Microbiológico ii. Químico	i. Presença de toxina estafilocócica e de microrganismos patogênicos; ii. Presença de antibiótico.
Recepção do leite em pó	3	Microbiológico	i. Presença de microrganismos patogênicos (<i>S. aureus</i>); ii. Presença de antibiótico.
Pasteurização	4	Microbiológico	Sobrevivência de microrganismos patogênicos



Fermentação (cultura)	5	Microbiológico	Multiplicação de microrganismos patogênicos
Recepção da polpa de fruta	6	i. Microbiológico ii. Químico	i. Contaminação microbiológica por patógenos; ii. Níveis de conservantes tóxicos acima dos limites estabelecidos.

QUESTÃO 2

Ao responder a questão o (a) candidato(a) deverá calcular corretamente

a) a molaridade (mol/L) da solução dada na questão, tal como segue:

30% em massa = 30% da solução é soluto

$$1200 \times 0,3 = 360 \text{ g de NaOH}$$

$$M = \frac{n}{V} = \frac{m}{MMV} = \frac{360 \text{ g mol}}{40 \text{ g l}} = 9 \text{ mol/l}$$

b) a concentração (g/mL) dessa solução, tal como segue:

$$C = d \cdot \delta = 1,2 \frac{\text{kg}}{\text{l}} \times \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \times \frac{1 \text{ l}}{1000 \text{ ml}} = 0,36 \text{ g/ml}$$