

BIOLOGIA

43 Uma célula animal que sintetiza, armazena e secreta enzimas deverá ter bastante desenvolvidos o:

- retículo endoplasmático granular e o complexo de Golgi.
- retículo endoplasmático agranular e o complexo de Golgi.
- retículo endoplasmático granular e os lisossomas.
- complexo de Golgi e lisossomas.
- complexo de Golgi e mitocôndrias.

44 Existem organismos que, apesar de possuírem propriedades como a auto-reprodução, hereditariedade e mutação, são dependentes de células hospedeiras e, por isso, considerados parasitas obrigatórios. Tais organismos incluem:

- procariontes e vírus.
- bactérias e micoplasmas.
- bactérias e vírus.
- somente bactérias.
- somente vírus.

45 Considerando o sistema digestivo humano, os aminoácidos passam para a corrente sanguínea:

- nos rins.
- no fígado.
- no pâncreas.
- no intestino grosso.
- no intestino delgado.

46 Em camundongos, o genótipo aa é cinza; Aa é amarelo e AA morre no início do desenvolvimento embrionário. Que descendência se espera do cruzamento entre um macho amarelo com uma fêmea amarela?

- 1/2 amarelos; 1/2 cinzentos.
- 2/3 amarelos; 1/3 cinzentos.
- 3/4 amarelos; 1/4 cinzentos.
- 2/3 cinzentos; 1/3 amarelos.
- apenas amarelos.

47 Considere um ambiente onde existe a população 1, de predadores, e a população 2, de presas. Foi introduzida a população 3, que se alimenta da população 1. É de se esperar que após algum tempo:

- 1 diminua e 2 aumente.
- as populações fiquem com o mesmo número de indivíduos.
- 3 aumente e 2 diminua.
- haverá competição entre a população 1 e 2 pelo alimento.
- a população 2 desaparecerá.

48 O principal ponto positivo do darwinismo foi:

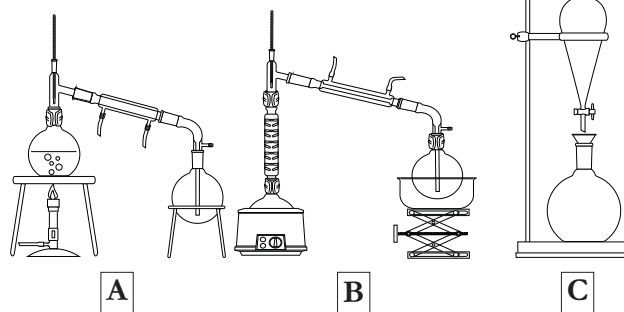
- a descoberta das mutações.
- o estabelecimento da lei do uso e desuso.
- a descoberta da origem das variações.
- o conceito de seleção natural.
- a determinação da imutabilidade das espécies.

QUÍMICA

49 A reação do ácido sulfúrico com o cianeto de potássio apresenta, como um dos produtos, o ácido cianídrico, que mata por asfixia. A equação e o tipo de reação são:

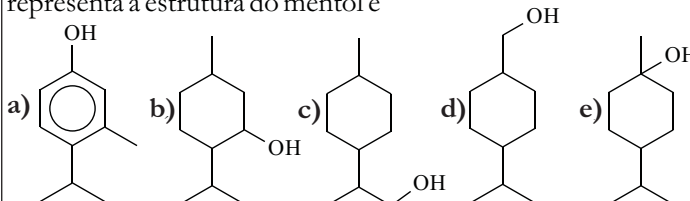
- $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{KCN}(\text{s}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HCN}(\text{g})$; uma reação de dupla troca com formação de um produto volátil.
- $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{KCN}(\text{s}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HCN}(\text{g})$; uma reação de oxi-redução.
- $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{KCN}(\text{s}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HCN}(\text{g})$; uma reação de dupla troca com formação de precipitado.
- $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{KCl}(\text{s}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HCl}(\text{g})$; uma reação de simples troca com formação de um produto volátil.
- $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{KCl}(\text{s}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2 \text{HCl}(\text{g})$; uma reação de dupla troca com formação de precipitado.

50 Dependendo do método de separação apresentado abaixo, é possível separar:



- A - água e sal; B- óleo e água; C- solventes orgânicos com Ponto de Ebulição próximos.
- A - óleo e água; B- solventes orgânicos com Ponto de Ebulição próximos; C- água e sal.
- A - água e sal; B- solventes orgânicos com Ponto de Ebulição próximos; C- líquidos de densidades diferentes.
- A - solventes orgânicos com Ponto de Ebulição próximos; B- líquidos e sólidos; C- líquidos de densidades diferentes.
- A - água e sal; B- solventes orgânicos com Ponto de Ebulição próximos; C - líquidos miscíveis.

51 O mentol, cujo nome deriva de óleo de menta, tem um sabor característico frio. É extraído da menta japonesa (*Mentha arvensis*) ou da hortelã comum (*Mentha piperita*), sendo usado em cigarros, sabões e perfumes pelo seu agradável odor e por sua sensação refrescante. Quimicamente, é um álcool secundário, de cadeia cíclica saturada, ramificada, de fórmula molecular $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$. Dentre as estruturas abaixo, a que representa a estrutura do mentol é



52 O isomerismo é um fenômeno que tem ocupado muito os químicos na real elucidação de estruturas de compostos orgânicos, principalmente a isomeria óptica, pois existem moléculas que se diferenciam apenas no seu comportamento perante a luz polarizada. Moléculas quirais são aquelas que coexistem em duas formas, espécies que desviam o plano da luz polarizada de um mesmo ângulo de propagação, porém em sentidos contrários. Analisando as estruturas abaixo, assinale a alternativa que corresponde à estruturas quirais.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

