FRENTE

1 / 12

Como se descreve a ligação metálica?

FRENTE

2 / 12

O que é a corrosão dos metais?

FRENTE

3 / 12

Em que consiste a proteção catódica?

FRENTE

4 / 12

O que mede o potencial padrão de redução?

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

VERSO

1

Os átomos cedem os eletrões de valência, que ficam deslocalizados num mar comum; a atração entre os íões positivos e esse mar dá a coesão do sólido e explica a condutividade.

VERSO

2

A oxidação do metal pelo oxigénio em meio húmido: o metal perde eletrões e forma iões e óxidos — é uma reação de redox acelerada por humidade e eletrólitos.

VERSO

3

Tornar a estrutura um catodo, ligando-a a um anodo sacrificial mais ativo (Zn, Mg) ou impondo corrente elétrica — é o metal auxiliar que se oxida.

VERSO

4

A tendência de uma espécie para receber eletrões: E° mais negativo = melhor redutor; E° mais positivo = meio mais nobre (metal menos reativo).

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

FRENTE

5 / 12

Como se calcula a força eletromotriz de uma pilha?

FRENTE

6 / 12

O que é um complexo metálico?

FRENTE

7 / 12

O que é um ligando?

FRENTE

8 / 12

O que faz um catalisador?

VERSO

5

FEM = E° do catodo − E° do ânodo; se for positiva, a reação é espontânea. Ex.: 0,34 − (−0,76) = 1,10 V (célula de Daniell).

VERSO

6

Uma espécie com um ião ou átomo metálico central rodeado de ligandos, ligados ao centro por ligações de coordenação (covalência dativa).

VERSO

7

Molécula ou íão com pelo menos um par de eletrões não partilhados para doar ao metal — ex.: NH_3, H_2O, Cl^-, CN^-.

VERSO

8

Aumenta a velocidade de uma reação sem ser consumido e sem alterar a extensão do equilíbrio nem o ΔH.

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

FRENTE

9 / 12

O que é a hidrólise de um ião salino?

FRENTE

10 / 12

O que é um sistema tampão?

FRENTE

11 / 12

O que indica o grau de ionização?

FRENTE

12 / 12

O que marca o ponto de equivalência numa titulação?

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

VERSO

9

A reação do ião com a água, que desloca o equilíbrio da água e torna a solução ácida ou básica — ex.: NH_4^+ liberta H_3O^+, CH_3COO^- liberta OH^-.

VERSO

10

Um ácido fraco com o sal do seu base conjugado, que converte os H^+ ou OH^- acrescentados em espécies fracas e mantém o pH quase constante, até o par se esgotar.

VERSO

11

A fração de ácido ou base que se ioniza em solução: praticamente igual a 1 nos fortes, menor que 1 nos fracos (e é o que a constante K_a quantifica).

VERSO

12

O volume em que os reagentes estão em relação estequiométrica — na curva de titulação, é o salto brusco de pH.

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices