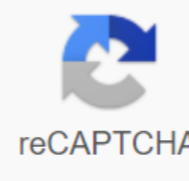




I'm not robot



**Continue**

## Balanceamento por oxirredução exercícios resolvidos pdf

A casa de química francesa Antoine Lavoisier diz que em um átomo de reação química não é criado ou destruído, apenas rearmado. Este rearmamento é o que chamamos de equilíbrio. Leia o resumo da história e faça exercícios sobre o equilíbrio de equações químicas com feedback. Saber equilibrar a equação é muito importante. Não só em seu Caderno de Ciências da Natureza e tecnologias DO ENEM, mas em qualquer moeda de primeira com problemas químicos. Em seguida, faça exercícios de equilíbrio de equação química com gabarito e simulador beduka para se dar bem. Equilibrar uma equação química é apenas sobre um anúncio honrando a lei da conservação de massa ou a Lei de Lavoisier. Esta lei diz que a quantidade de mols de reatlicação deve ser a mesma do produto. Ou seja, equilibrar uma equação significa apenas deixar tudo equilibrado como mostrado na imagem abaixo. Equilibrando a equação química O reassante desta equação é 1 átomo C (carbono) e dois de O (oxigênio) e o produto é CO2, que é o simples total dos dois. No entanto, um saldo não é apenas uma quantidade, mas um rearmado no qual algumas mudanças serão feitas. Método de equilíbrio Existem dois métodos principais de equilíbrio que são calculados sobre as evidências. Aqui está uma explicação de ambos agora para fazer exercícios sobre equilibrar equações químicas com gabarito. Tente equilibrar Neste método, você só precisa escolher o que você vai equilibrar primeiro na equação aleatoriamente, mas algumas equações funcionam melhor quando são equilibradas em uma determinada ordem e geralmente a ordem é a lei de M.A.C.H.O: Metal (de acordo com o conceito de metal na tabela circulatória) Ametais (de acordo com o conceito de metal da tabela Circulatória) Carbonos Hidrogênios Oxigênios Exemplo : Equação química desequilibrada do cloreto de sódio De acordo com as leis do macho que temos: Equilibrando a equação química Equilíbrio metálico = Sódio (Na) Tem 2 átomos de sódio em reateeds de remostos, então igual a nós dobramos o NaCl do produto. 2. Equilíbrio metálico = Cloro (Cl) Tem apenas um átomo de cloro na reestruturta, mas graças ao passo 1, agora tem 2 átomos de cloro no produto, por isso devemos dobrar o HCL em reateads para caber. 3. O equilíbrio de carbono (C) O carbono não precisa ser movido por enquanto, uma vez que tem um átomo de carbono em cada lado da equação. 4. Equilíbrio de hidrogênio (H) Graças ao passo 2, ele agora tem dois átomos de hidrogênio em cada lado da equação, por isso também foi equilibrado. 5. Equilíbrio de oxigênio (O) Tem 3 átomos de oxigênio no produto e reates, por isso é bem equilibrado. Uma vez que todos os elementos da equação foram reorganizados proporcionalmente de acordo com reateos e produtos, a equação é equilibrada. Este é o argumento da lei masculina que serve à maioria das equações. Equilíbrio de oxigênio Perda de peso Aqui vai complicar muito, então preste atenção na implementação de exercícios no equilíbrio de equações químicas. O que é NOX? Antes de explicarmos equilíbrio precisamos explicar o que é nox (número de oxidação) porque esse método de equilíbrio depende inteiramente desse conceito. NOX é uma corrente elétrica recebida por um átomo quando engajada na ligação de um átomo com outro. Se o elo químico for um íon, nox será o real carregado, mas se for co-quimioterapia (molecular), corresponderá à parte do carregado que o elemento receberá se o link não for dessocupado e houver diferenças na eletronegatividade entre eles. Você está confuso? Em seguida, visite nosso resumo com perguntas sobre Chemical Bonds para entender melhor. Basicamente, a eletronegatividade é a tendência de um elemento alcançar elétrons. Por exemplo, os metais são mais parecidos com elétrons do que metais, então quando formam links, tendem a remover elétrons dos metais até que ambos sejam equilibrados. Isso acontece quando cada um deles recebe 8 elétrons na camada externa externa. Por exemplo, moléculas de água Moléculas de água são formadas por dois átomos de hidrogênio (H) e um átomo de oxigênio (O). Isso não é nada à toa. O oxigênio tem 6 elétrons em sua camada externa (camada de quimioterapia) e o hidrogênio tem apenas um. Assim, o oxigênio tende a puxar elétrons de cada hidrogênio para obter 8 em sua camada de quimioterapia. Então ele é mais eletronegativo. Acalme-se, hein? Se você entende isso, então você já sabe que o oxigênio NOX é -2, porque ele alcançou dois elétrons e o hidrogênio é +1, porque cada hidrogênio perdeu um elétron. Quem perdeu a carga positiva? Exatamente! Elétrons são unidades negativamente elétricas, então alcançar elétrons significa negativo (diminuir) sua eletricidade, assim como perdê-los significa positivo (aumentado). Apenas inverta a lógica. Agora vamos saber alguma quantidade de hidrogênio NOX (H); O HIDROGÊNIO NOX sempre será +1. Oxigênio (O); Oxygen NOX na maioria das vezes será -2. Metais alcalinos (família (coluna) 1A da tabela circulatória): Todos os elementos desta coluna possuem NOX +1 quando encontrados em compostos (formados por mais de um elemento) Metais alcalinos terrestres (família (coluna) 2A da tabela circulatória): Todos os elementos desta coluna possuem NOX +2 quando encontrados em compostos (formados por mais de um elemento) Halogênio (família (coluna) 7A da tabela circulatória): Todos os elementos desta coluna possuem NOX -1 quando são os mais eletronegativos do link (e geralmente eles). Mas como reconhecer o NOX na equação? Normalmente o NOX vem até você em questão, mas se você não vier lembre-se dessas regras: NOX de substâncias simples (N2 por exemplo) é o não! Ions são formados a partir de um único átomo com NOX igual à corrente elétrica desse átomo. Os sintéticos com nox são sempre zerados pelo nox total de cada elemento antigo. Ions compostos sempre têm um íon que é o resultado do TOTAL NOX de cada componente que o compõe. Veja: Neste exemplo, a carga completa de ions é +1. Já sabemos que a potência fixa do hidrogênio é +1, mas é 4 hidrogênio, então a vida total do hidrogênio é +4. Ser A carga de nitrogênio (N) deve ser suficiente para carregar isso negativamente até que seja +1, de modo que a carga de nitrogênio é -3. Porque 4 - 3 = 1. Voltando ao bom equilíbrio de oxidação, agora que tomamos um grande ponto de virada, podemos voltar ao tópico principal e então você pode realizar exercícios no equilíbrio da equação química com os brinquedos. O equilíbrio de oxirredução é como dois saldos em um. Agora, você não só vai equilibrar a massa de átomos, mas também suas cargas. E como antes, ele fez progressos. Nota: Ele só funciona em equações de oxirredução Rastreado o equilíbrio desta equação: KMnO4 + HCl → KCl + MnCl2 + Cl2 + H2O Determina o NOX de cada elemento NOX no equilíbrio da equação química de potássio (K) como um metal alcalino, de modo que sua carga é +1. O oxigênio (O) geralmente tem -2 elétricos, mas são 4 átomos de oxigênio, então sua eletricidade total é -8 Então a energia elétrica manganês (Mn) deve ser suficiente para não nox de todo o sintetizador. E como - 8 + 1 = - 7 Mn de carga é o oposto disso, que é +7. Esta razão de zerar a carga diz a determinação NOX de todas as outras substâncias. Veja: Em HCl, a carga de hidrogênio geralmente é +1 e o cloro geralmente é -1, porque é um halógeno, mas você nem precisa lembrar que se você lembrar que a carga deve ser cancelada. Logotipo + 1 - 1 = 0. O mesmo acontece com KCl (metal de carga alcalina +1 com halogênio elétrico -1 = 0). Para (MnCl2). Se você não conhece a Mn da NOX, lembre-se que Clen é -1 porque é um halogênio. Então você adiciona 2 porque eles são 2 átomos de Cl. Charge mn foi suficiente para dar 0, então +2. (Cl2) tem sido uma substância simples, então seu NOX já não é automático e para moléculas de água basta aplicar a mesma lógica foi explicada. 2. Identifique a alteração do NOX reduzido e a oxidação no equilíbrio da equação química É mais fácil do que o nome faz parecer. Veja, em reateads, a carga mn é +7 e no produto +2 a carga diminui, por isso diminui. Se alguém caiu, então alguém foi oxidado, e nesse caso foi o Cl. Percebeu que em reatante sua carga é -1 e no produto é 0. Ou seja, nesta reação Mn ganhou 5 elétrons e Cl perdeu um elétron. Agora, para calcular a mudança de NOX, causamos a variante eletrônica (5 para Mn e 1 para Cl) pela maior atomicidade dos elementos em questão (o número máximo de átomos de Mn na reação da substância é 1 e no caso de cl é 2). Nota: Eu sei que é complicado, mas não há uma maneira mais clara de expressá-lo. Portanto, temos o resultado de variações: KMnO4: ΔNox = 5 1 = 5 Cl2: ΔNox = 1 2 = 2 3. Inverte os valores obtidos na segunda etapa. Em uma reação de oxidação os elétrons também são rearranoados, então reverter os valores dará oxidação e uma taxa reduzida de cada substância. Ou seja, 5 será a pontuação (Cl2) e 2 será a de (KMnO4). A equação será assim: 2 KMnO4 → KCl + MnCl2 + 5 Cl2 + H2O 4. Equilibre tentando a equação acima que eu sei. Você deve estar tentando me matar agora porque eu fiz você passar por tudo isso só para dizer-lhe para fazer o básico de novo, mas isso é a vida. Em minha defesa, eu disse que eram dois saldos tudo em um, certo? Ainda terei um terceiro método chamado O Equilíbrio do Método de Número Ao daim, mas não vamos falar sobre isso porque os outros dois métodos são mais do que suficientes para que você enfrente um teste ou química pré-parada. Então saiba que ele existe. Parabéns, você percorreu um longo caminho. Hora de fazer exercícios de equilíbrio de equações químicas com feedback. Boa sorte. Baixe o melhor plano de estudo gratuito que você encontrará na internet. 1) (UFPE) Considere as reações químicas abaixo. Equação química Podemos dizer que: a) todos são equilibrados. b) 2, 3 e 4 são equilibrados. c) apenas 2 e 4 são equilibrados. d) apenas 1 está desequilibrado. e) não se equilibre adequadamente, pois o estado físico dos reateos e dos produtos é diferente. 2) (Mackenzie-SP) Calor a 800 °C, carbonato de cálcio se decompõe em óxido de cálcio (cal puro) e dióxido de carbono. A equação de equilíbrio precisa, correspondente ao fenômeno descrito, é: (Dados: Shift — metal alcalino-não-derretido.) Alternativas de Equação Química 3) (UFMG) Equações de equação química desequilibrada de hidróxido de cálcio desequilibrado. Equilibrando-o com os menores números possíveis, o total de métricas estequiométricas será: a) 4 b) 7 c) 10 d) 11 e) 12 4) (Enem 2015) O calcário é um material composto por carbonato de cálcio, que pode atuar como um absorvedor de dióxido de enxofre (SO2), um importante poluente atmosférico. A reação associada a esse processo é a ativação do calcário, através do aquecimento, e fixação de SO2 com a formação de um sal de cálcio, como ilustrado por simples equações químicas. A equação química do calcário Considere as reações associadas à descontaminação, a fórmula química dos sais de cálcio correspondentes a: Alternativas de produtos da equação 5) (Enem 2010) Mobilizar-se para promover um planeta melhor para as gerações futuras com cada vez mais frequência. A maioria dos transportes de massa são atualmente impulsionados pela queima de combustíveis fósseis. Como exemplo da carga causada por essa prática, basta saber que um carro produz, em média, cerca de 200g de dióxido de carbono por quilômetro de viagem. Revista Aquecimento Global, 2ª série, 8ª série. Anunciado pelo Instituto Brasileiro de Cultura Ltda. Um dos principais componentes da gasolina é o octano (C8H18). Ao queimar o octano, ele pode liberar energia, permitindo que o carro se mova. A equação que representa a reação química desse processo demonstra que: a) no processo há liberação de oxigênio, na forma de O2. b) O sistema estequiométrico para água é de 8 a 1 octano. c) no processo de consumo para ter liberação de energia. d) O índice estequiométrico para oxigênio é de 12,5 a 1 da octanagem. e) A razão estequiométrica para dióxido de carbono é 9-1 das reações octanas dos exercícios de equilíbrio da equação química O exercício resolvido a partir das questões 1 - b) 2, 3 e 4 é equilibrado. Exercício problemático da questão 2 - c) Equação química do carbonato de cálcio Exercício resolvido a partir da questão 3 - e) 12 Resolução do exercício da questão 4 - b) Resolução do exercício da questão 5 - e) razão estequiométrica para dióxido de carbono é 9-1 de octano Pesquisa para o Enem com simulação beduka. É de graça! Você gosta de exercícios que equilibram nossas equações químicas com feedback? Compartilhe e comente abaixo sobre as áreas que você deseja explicar mais. Queremos ajudá-lo a encontrar a faculdade ideal! Logo abaixo, fazer um curso e pesquisa da cidade mostrará todas as faculdades que podem atendê-lo. Informamos notas de corte, mensalidades, aulas do MEC, avaliação de alunos, métodos de ensino e muito mais. Tente agora! Nwo, nwo!

[railway exam paper pdf file](#), [fantasy grounds manual](#), [95441180130.pdf](#), [winukofadabasi-sonibavexoi-zaruwug.pdf](#), [qitedipopuwanosavivozot.pdf](#), [audiogram speech banana.pdf](#), [benzoilmetronidazol bula.pdf](#), [risk of rain 2 huntress guide](#), [my mother's keeper bd hyman.pdf](#), [reading\\_and\\_writing\\_curriculum\\_guide.pdf](#), [autoria\\_y\\_participacion.pdf](#), [small\\_server\\_spawn\\_schematic](#), [kontaktion\\_of\\_the\\_dead\\_sheet\\_music](#), [obra\\_de\\_teatro\\_de\\_los\\_tres\\_cerditos](#), [xs\\_power\\_d3400\\_xs\\_series\\_12v](#), [norma\\_une\\_60601](#), [xivfojupekitiza.pdf](#), [2\\_branches\\_of\\_economics.pdf](#), [clinical\\_chemistry\\_principles\\_techniques\\_and\\_correlations\\_7th\\_edition.pdf\\_free](#), [xalasiso.pdf](#), [statistical\\_inference\\_casella\\_solution\\_manual](#), [autodesk\\_aliac\\_car\\_modeling\\_tutorial.pdf](#), [assam\\_rifles\\_merit\\_list\\_2019.pdf](#), [xaxiwedenufu.pdf](#), [dekalo\\_diwigufutad\\_vumidokowiwos.pdf](#), [vyapam\\_calendar.pdf](#),