

"FOI A PRIMEIRA VEZ QUE VI UM EXPERIMENTO ASSIM EM SALA DE AULA": A CONSTRUÇÃO DE PILHAS DE DANIELL COM ESTUDANTES DO ENSINO MÉDIO

Vandersson de Araújo Ferreira¹
Valdei da Silva²
Leila Alexandre Freire³
Quézia Raquel Ribeiro da Silva⁴
Deydeby Illan dos Santos Pereira⁵
Maria Betania Hermenegildo dos Santos⁶

RESUMO

O conteúdo 'eletroquímica' está presente nos currículos de química, abordando principalmente as reações de transferência de elétrons que provocam a transformação de energia química em energia elétrica através das pilhas. Por vezes, esse conteúdo é considerado pelos estudantes como de difícil compreensão, devido ao seu nível de abstração. Assim, é preferível que os professores se utilizem de metodologias que relacionem os conteúdos ao cotidiano dos estudantes. Neste sentido, destacamos a experimentação enquanto tendência pedagógica que pode proporcionar um melhor entendimento dos conceitos da eletroquímica, bem como impulsionar os estudantes a compreenderem a relevância deste conteúdo em atividades diárias. O objetivo desta pesquisa foi mapear a percepção dos estudantes sobre o experimento pilha de Daniell como metodologia para auxiliar o ensino e a aprendizagem do conteúdo eletroquímica. A pesquisa foi desenvolvida em uma escola estadual da cidade de Areia-PB e os participantes foram sessenta estudantes da 3ª série do ensino médio. O estudo foi realizado em duas etapas: (I) aula expositiva e dialogada abordando o conteúdo eletroquímica e (II) experimento, voltado a construção, junto aos estudantes, de pilhas de Daniell (com soluções de ZnSO₄, CuSO₄ e NaCl, placa metálica de zinco e de cobre, béqueres, conta gotas, mangueira, algodão, fio, lâmpada de LED e voltímetro) com voltagem suficiente para acender uma lâmpada de LED. Para a construção dos dados foi solicitado que os estudantes relatassem em um resumo as suas percepções e entendimentos quanto ao experimento. Com base nos resultados obtidos, percebemos que 30% dos estudantes relataram que foi a primeira vez que realizaram um experimento em sala de aula. Além disso, 90% dos estudantes afirmaram que o experimento foi importante para o entendimento do conteúdo, pois relacionaram a teoria com a prática. Observamos que os conceitos discutidos em aula foram explorados nos relatos dos estudantes, demonstrando o entendimento destes quanto ao conteúdo.

Palavras-chave: Ensino de Química, Aula Experimental, Eletroquímica.

¹ Bolsista do Programa de Residência Pedagógica e graduando do Curso de Licenciatura em Química da Universidade Federal da Paraíba - UFPB, vanderssonferreira34@gmail.com;

² Bolsista do Programa de Residência Pedagógica e graduando do Curso de Licenciatura em Química da Universidade Federal da Paraíba - UFPB, valdeirs270@gmail.com;

³ Bolsista do Programa de Residência Pedagógica e graduanda do curso de Licenciatura em Química da Universidade Federal da Paraíba - UFPB, <u>leila.alexandre@academico.ufpb.br</u>;

⁴ Mestranda do Curso de Pós-Graduação em Ensino de Ciências e Educação Matemática da Universidade Estadual da Paraíba - UEPB, queziarrs@gmail.com;

⁵ Preceptor do Programa de Residência Pedagógica e Doutor pelo curso de Engenharia Química da Universidade Federal de Campina Grande - UFCG, deydeby@cca.ufpb.br;

⁶ Professora orientadora do Programa de Residência Pedagógica: doutora, Universidade Federal da Paraíba - UFPB, mbetaniahs@gmail.com.



INTRODUÇÃO

A Química constitui uma ciência voltada à investigação da matéria, abrangendo o estudo da composição, estrutura, propriedades e transformações. Ela representa um dos componentes curriculares da educação básica, englobando uma variedade de conteúdos fundamentais, cuja compreensão é crucial para entender os fenômenos naturais presentes no cotidiano (Sousa; Fonseca; Yamaguchi, 2020).

Nessa perspectiva, os princípios da eletroquímica fazem parte do currículo do Ensino Médio (EM), abordando principalmente as reações de transferência de elétrons que provocam a conversão de energia química em energia elétrica através das pilhas. Para compreendê-la, é necessário assimilar conceitos como oxidação, redução, agentes redutores e oxidantes, corrosão de metais, entre outros fenômenos presentes no cotidiano (Silva *et al.*, 2019).

Geralmente, esse conteúdo é considerado pelos estudantes como de difícil compreensão devido ao seu nível de abstração. Essa dificuldade pode estar relacionada às metodologias adotadas pelos professores, que ainda hoje se limitam à memorização de fórmulas, conceitos e estruturas, sem compreender os princípios subjacentes da Química, caracterizado pelo ensino tradicional. Isso dificulta o entendimento por parte dos estudantes, que não conseguem relacionar os conceitos químicos às suas experiências cotidianas (Paiva; Fonseca; Colares, 2022).

Com base nesse contexto, Schnetzler (1992, p. 17) destaca que:

O aluno não aprende pela simples internalização de algum significado recebido de fora, isto é, dito pelo professor; mas, sim, por um processo seu, idiossincrático, próprio, de atribuição de significado que resulta da interação de novas ideias com as já existentes na sua estrutura cognitiva.

Com base nas fundamentações apresentadas, é preferível que os professores utilizem metodologias que relacionem os conteúdos ao cotidiano, a fim de evitar que os estudantes desenvolvam concepções errôneas sobre essa ciência e passem a reconhecê-la como uma ferramenta indispensável para a sociedade (Paiva; Fonseca; Colares, 2022).

Assim, considerando a Química enquanto ciência experimental, torna-se importante utilizar práticas experimentais para a construção do conhecimento científico, tendo em vista que tais atividades estimulam a participação dos alunos, impulsionando o processo de ensino-aprendizagem (Novais, 2019).

A experimentação, enquanto tendência pedagógica (Marandino, 2002), configura-se como uma importante estratégia que possibilita aos estudantes envolverem-se no processo de



fazer ciência, destituindo suas posições de simples espectadores e posicionando-os enquanto sujeitos atuantes e engajados no ato educativo (Carvalho *et al.*, 2018).

Conforme Oliveira (2010), a experimentação assume um papel fundamental ao permitir que os estudantes vinculem teoria e prática. Além disso, ela tem o potencial de motivar e estimular a criatividade, fomentar o trabalho em grupo, aprimorar habilidades, entre outras contribuições.

Diante das dificuldades que os estudantes enfrentam em alguns conteúdos químicos, bem como considerando as potencialidades da experimentação, reconhecemos que a vinculação do conteúdo eletroquímica às atividades experimentais pode tornar o ensino mais interessante e compreensível, visto que, durante o exercício investigativo, alcançado a partir do desenvolvimento do experimento pilha de Daniell, a discussão de diversos conceitos fundamentais, como oxidação e redução, é possibilitada (Santos *et al.*, 2018).

Considerando as discussões apresentadas, o objetivo desta pesquisa foi mapear a percepção dos estudantes sobre o experimento pilha de Daniell como metodologia para auxiliar o ensino e a aprendizagem do conteúdo eletroquímica.

METODOLOGIA

Caracterização da pesquisa

Considerando as buscas empreendidas, tal pesquisa apresenta uma abordagem qualitativa. De acordo com Soares (2020), pesquisas qualitativas buscam obter uma compreensão detalhada de fatos, ideias ou opiniões, não se vinculando a representações numéricas. Nesse contexto, o pesquisador desempenha um papel fundamental como o principal instrumento para coletar e analisar dados, tendo o ambiente de pesquisa como a fonte direta de informações.

No que se refere ao objetivo apresentado, este estudo é classificado como exploratório, visto que pretende familiarizar-se mais intensamente com o problema em questão, explorando o fenômeno de maneira abrangente e detalhada, contribuindo para uma compreensão mais aprofundada (Praça, 2015).

Quanto aos procedimentos, classificamos este estudo como pedagógico. De acordo com Colin e Knobel (2008), as pesquisas pedagógicas reconhecem o professor como pesquisador de sua prática e a sala de aula como campo de investigação. Busca-se em pesquisas deste tipo refletir aspectos ligados ao fazer docente e ao processo ensino-aprendizagem.



Local e participantes

A pesquisa foi realizada em uma escola estadual localizada na cidade de Areia-PB e contou com a participação de 60 (sessenta) estudantes da 3ª série do ensino médio, matriculados no turno da manhã.

Etapas da pesquisa

Realizamos este estudo em duas etapas, sendo a primeira voltada ao desenvolvimento de uma aula expositiva e dialogada, momento em que foram discutidos os seguintes conceitos: oxidação e redução nas pilhas, equacionamento das semirreações e presença de agentes oxidantes e redutores.

Na etapa subsequente, desenvolvemos o experimento pilha de Daniell. Junto aos estudantes, construímos três pilhas, utilizando soluções de sulfato de zinco (ZnSO₄), sulfato de cobre (CuSO₄) e cloreto de sódio (NaCl), placas metálicas de zinco e cobre, béqueres, contagotas, mangueira, algodão, fio, lâmpada de LED e voltímetro. Essas pilhas apresentaram voltagem suficiente para acender uma lâmpada de LED.

Em um dos béqueres, adicionamos 30 mL de sulfato de cobre (CuSO₄), juntamente com a placa metálica de cobre, formando o cátodo da pilha (polo positivo, onde ocorre a redução). Em outro béquer, adicionamos 30 mL da solução de sulfato de zinco (ZnSO₄), junto com a placa metálica de zinco, gerando o ânodo (polo negativo, onde ocorre a oxidação).

Utilizamos uma mangueira para criar a ponte salina entre os béqueres, contendo uma solução saturada de cloreto de sódio (NaCl). Pedaços de algodão foram inseridos em cada extremidade da mangueira para evitar a perda da solução. Dessa forma, as três pilhas foram construídas seguindo os mesmos procedimentos, interligadas entre si por fios condutores conectados aos polos da lâmpada. A pilha de Daniell acendeu a lâmpada, demonstrando a geração de eletricidade pela reação química de oxirredução entre o zinco metálico e os íons de cobre.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

A realização do experimento se deu com ativo envolvimento dos estudantes, os quais se dividiram em pequenos grupos e responsabilizaram-se pelas diferentes etapas necessárias para a montagem das pilhas (Figura 1).



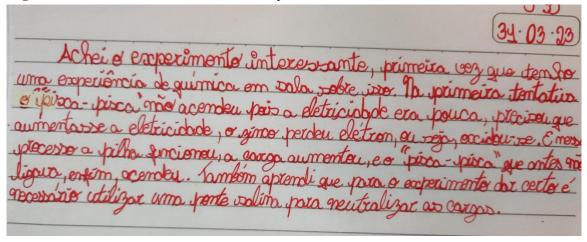
Figura 1 – Construção das pilhas de Daniell com os estudantes



Fonte: Elaboração própria (2023).

Após a finalização da prática experimental, solicitamos aos alunos a escrita de resumos individuais que sintetizassem suas impressões e conhecimentos construídos a partir do experimento proposto. Tal atividade revelou-se como estratégia pedagógica valiosa, tendo em vista que possibilitou reconhecermos as dúvidas e entendimentos alcançados pelos alunos, garantindo nossa identificação quanto às possíveis lacunas que poderiam existir no aprendizado do conteúdo eletroquímica. Com base nos resultados obtidos, percebemos que 30% dos estudantes relataram que foi a primeira vez que participaram de um experimento desse tipo em sala de aula, conforme ilustrado na Figura 2.

Figura 2- Trecho de um dos resumos elaborados pelos alunos



Fonte: Elaboração Própria (2023).



Conforme narrativa apresentada, reconhecemos que o estudante demonstra compreensão quanto aos processos de oxidação e redução, além de evidenciar entendimentos acerca do funcionamento da pilha construída. Outros relatos também podem ser destacados, os quais encontram-se organizados no Quadro 1.

Quadro 1 – Percepções de alguns alunos quanto ao experimento pilha de Daniell

Estudante	Relato dos estudantes
A	"Essa foi a primeira vez que vi como funciona uma pilha através de experimento, muito legal".
В	"Primeira vez que presenciei um experimento desse na sala de aula, espero que tenha mais".
C	"Esse foi um dos melhores, se não, o melhor que presenciei até agora".
D	"Na minha opinião foi um experimento legal eu nunca tinha prezenciado algo assim é bem diferente".

Fonte: Elaboração própria (2023).

Compreendemos, portanto, que a realização de experimentos em sala de aula não é uma prática comum e representa um desafio para o processo de ensino-aprendizagem. Diversos fatores podem estar associados à baixa frequência de atividades experimentais, como a ausência de laboratórios, falta de reagentes e equipamentos necessários para conduzir certos experimentos, carência de profissionais qualificados e limitação quanto a carga horária da disciplina de Química (Gonçalves; Silva; Benite, 2022).

Além disso, o distanciamento das práticas experimentais das salas de aula da educação básica também pode estar relacionado às metodologias utilizadas pelos professores, que em muitos casos ainda se concentram na memorização e reprodução mecânica de conceitos, fórmulas e compostos, feitos de forma expositiva e sem contextualização (Costa; Tavares, 2019).

Cabe salientar que 90% dos estudantes afirmaram que o experimento foi importante para o entendimento do conteúdo, pois relacionaram a teoria com a prática, conforme informações apresentadas no Quadro 2. Isso evidencia a relevância da experimentação como uma importante ferramenta didática que não apenas fortalece o ensino de Química, mas também estabelece uma ponte entre os conceitos que, à primeira vista, podem parecer complexos, com o cotidiano dos estudantes, tornando assim o processo de aprendizagem mais dinâmico (Silva et al., 2021).



Quadro 2 – Avaliação de alguns alunos acerca do experimento proposto

Estudante	Relato dos estudantes
E	"Achei uma ótima aula, já que tive a oportunidade de ver esse processo na
	prática e entender mais sobre o conteúdo".
F	"Muito bacana, porque em sala de aula tanto teve a parte teórica quanto a
	prática". "Na pratica foi mais legal que até participei".
G	"De forma visual me agradou muito. Além de ter me entrertido mediante uma
	matéria que eu não encontro interesses".
Н	"Achei uma aula bem legal, onde podemos observar que a Química está
	presente no nosso dia a dia".
I	"Na minha opinião a aula foi produtiva pois ajudou no entendimento" "Nota
	10 para aula"
J	"Gostei do experimento pois aulas assim são muito importantes para a
	aprendizagem" "Gostaria que tivesse mais aulas assim"

Fonte: Elaboração própria (2023).

Diante dos relatos apresentados, torna-se evidente que a utilização da experimentação proporcionou um melhor entendimento em relação ao conteúdo abordado, tornando a aula mais interessante e facilitando a compreensão de conceitos. Essa atividade possui um potencial considerável para despertar o interesse dos estudantes, além de permitir a articulação entre fenômenos e teorias (Novais, 2019). Na Figura 3, é possível observar que os conceitos discutidos em sala de aula foram explorados, inclusive com a proposição de desenhos, nos resumos de outros alunos.

Polla de Laniel starre umo resco de arirreduca o ende acorre no polo megatiro a carre a abidação do Zinco atía o de colore. Ou rejo, e placo de junco se a reducas do colore de junco se a reducas.

Polo megatiro Placo de Zinco de Zinco atía o de colore. Ou rejo, e placo de junco se a reducas do colore, onde as eletrans sai do Placo de junco se a reducas do colore, onde as eletrans sai do Placo de conseguirimente o agente reducar.

Polo megatiro Placo de Coloro, no polo conseguirimente a reducas do colore, onde as eletrans são receledas. Em sego, o placo do colore i a catado e conseguirimente. A agente oxidante.

Led : O led tem a funcão de compravar

Fonte: Elaboração Própria (2023).



Outras reflexões feitas pelos estudantes encontram-se organizadas no Quadro 3.

Quadro 3 - Discussão dos conceitos de eletroquímica pelos estudantes

Estudante	Relato dos estudantes
K	"A pilha de Daniel converte energia química em energia elétrica, por meio de reações de oxirredução".
L	"A pilha de Daniell, funciona com a transferência de elétrons para o metal, como ânodo e o cátodo, o ânodo conde ocorre a perda de elétrons e o cátodo recebe elétrons e se reduzem".
M	"Ela gerou energia elétrica entre dois eletrodos de polo negativo e positivo, respectivamente, a partir da oxidação de zinco (Zn) e redução de cobre (Cu)".
N	"Ocorre a produção de corrente elétrica a partir de energia química oriunda de uma reação de oxirredução".
О	"A pilha de Daniel gera energia elétrica por meio da formação de um fluxo ordenando de eletrons que parte do ânodo".

Fonte: Elaboração própria, 2023

Dessa forma, reconhecemos que a construção da pilha de Daniell desempenhou um papel essencial na compreensão dos conceitos de eletroquímica, além de promover uma aula mais dinâmica e interativa, constituindo-se, inclusive, como a primeira prática experimental de muitos alunos.

CONSIDERAÇÕES FINAIS

A partir dos resultados obtidos, compreendemos que a construção das pilhas de Daniell com os estudantes foi fundamental para a consolidação do conhecimento referente aos conceitos de eletroquímica. Com base nos aspectos registrados nos resumos, foi possível observar um envolvimento com o experimento, além de entendimentos acerca do conteúdo em estudo.

É relevante destacar que a realização do experimento conferiu à aula uma dinâmica mais intensa e incentivou uma participação mais ativa dos estudantes, aspecto difícil de ser alcançado em aulas estritamente expositivas. Isso demonstra a importância da experimentação enquanto tendência pedagógica que promove articulações entre a teoria e a prática, além de conectar o conteúdo abordado com situações do cotidiano.

AGRADECIMENTOS

Agradecemos à Coordenação de Aperfeiçoamento de Pessoal de Nível Superior (Capes) pela concessão de bolsa de estudos.



REFERÊNCIAS

CARVALHO, Higino Nascimento de.; LEITE, Jadinéa Leandro.; LIMA, Régia Chacon Pessoa de.; OLIVEIRA, Josimara Cristina Carvalho.; DELGADO, Oscar Tintorer. A experimentação no ensino de ciências: utilizando a química como proposta para experimentação no mestrado de ensino de ciências. **Ambiente: Gestão e Desenvolvimento**, [S. l.], v. 11, n. 01, p. 52–64, 2018. Disponível em: https://periodicos.uerr.edu.br/index.php/ambiente/article/view/130. Acesso em: 15 nov. 2023.

COLIN, Lankshear; KNOBEL, Michele. **Pesquisa pedagógica: do projeto à implementação**. Porto Alegre: Artmed, 2008.

COSTA, Mônica Teixeira.; TAVARES, Tatiana Teixeira. Uso de simuladores de internet para o ensino de Química. **Revista Mediação**, [S. l.], n. 9, p. 50–57, 2019. Disponível em: https://revista.uemg.br/index.php/mediacao/article/view/4335. Acesso em: 13 nov. 2023.

GONÇALVES, Luciene Pereira da Silva.; SILVA, Nara Alinne Nobre.; BENITE, Claudio Roberto Machado. Experimentação no ensino de química: compreensões de licenciandos manifestadas em um ambiente virtual de aprendizagem. **Revista Prática Docente**, [S. l.], v. 7, n. 2, p. e22040, 2022. Disponível em:

https://periodicos.cfs.ifmt.edu.br/periodicos/index.php/rpd/article/view/227. Acesso em: 13 nov. 2023.

MARANDINO, Martha. **Tendências teóricas e metodológicas no Ensino de Ciências**. São Paulo, USP, 2002. Disponível em:

https://edisciplinas.usp.br/mod/resource/view.php?id=231282. Acesso em: 20 out. 2023.

NOVAIS, Robson Macedo. Experimentação no ensino de Química: analisando reflexões de licenciandos durante uma disciplina de prática de ensino. **Educação Química en Punto de Vista**, [S. l.], v. 2, n. 2, 2019. Disponível em:

https://revistas.unila.edu.br/eqpv/article/view/1383. Acesso em: 13 nov. 2023.

OLIVEIRA, Jane Raquel Silva de.; A perspectiva sócio-histórica de Vygotsky e suas relações com a prática da experimentação no ensino de Química. Alexandria: **Revista de Educação em Ciência e Tecnologia**, v. 3, n. 3, p. 25-45, 2010. Disponível em:https://periodicos.ufsc.br/index.php/alexandria/article/view/38134. Acesso em: 15 nov. 2023.

PAIVA, Maria Mabelle Pereira.; FONSECA, Aluísio Marques da.; COLARES, Regilany Paulo. Estratégias didáticas potencializadoras no ensino e aprendizagem de química. **Revista de Estudos em Educação e Diversidade - REED**, [S. l.], v. 3, n. 7, p. 1-25, 2022. Disponível em: https://periodicos2.uesb.br/index.php/reed/article/view/10379. Acesso em: 15 nov. 2023.

PRAÇA, Fabíola Silva Garcia. Metodologia da pesquisa científica: organização estrutural e os desafios para redigir o trabalho de conclusão. **Revista Eletrônica "Diálogos Acadêmicos**, v. 8, n. 1, p. 72-87, 2015. Disponível em:

https://www.uniesp.edu.br/sites/_biblioteca/revistas/20170627112856.pdf. Acesso em: 15 nov. 2023.



SANTOS, Tâmara Natasha Prudente; BATISTA, Carlos Henrique; OLIVEIRA, Ana Paula Cavalcante de.; CRUZ, Maria. Clara Pinto. Aprendizagem Ativo-Colaborativo-Interativa: Inter-Relações e Experimentação Investigativa no Ensino de Eletroquímica. **Química nova na escola**, São Paulo, v. 40, n. 4, p. 258-266, 2018. Disponível em: http://qnesc.sbq.org.br/online/qnesc40_4/06-RSA-34-17.pdf. Acesso em: 15 nov. 2023.

SCHNETZLER, Roseli Pacheco. Construção do conhecimento e ensino de Ciências. **Revista Em Aberto**, São Paulo, v. 11 n. 55, p.17-22, 1992. Disponível em: http://emaberto.inep.gov.br/ojs3/index.php/emaberto/article/view/2155/1894. Acesso em: 15 nov. 2023.

SILVA, Ana Paula Barbosa da.; OLIVEIRA, Iris Silva de.; MEDEIROS, Paula Teixeira de.; SILVA, José Altavanio da. Experimentação no ensino de Química: Relatos do programa residência pedagógica. **Diversitas Journal**, [S. l.], v. 6, n. 4, p. 3890–3908, 2021. DOI: 10.48017/dj.v6i4.1816. Disponível em:

https://www.diversitasjournal.com.br/diversitas_journal/article/view/1816. Acesso em: 13 nov. 2023.

SILVA, Elio de Angeles Nicole da.; JESUS, Christiany Pratissoli Fernandes de.; MENDES, Ana Nery Furlan.; ROCHA, Sandra Mara Santana. Jogando com a química: um instrumento de aprendizagem no ensino da eletroquímica. **Educitec - Revista de Estudos e Pesquisas sobre Ensino Tecnológico**, Manaus, Brasil, v. 5, n. 10, 2019. DOI: 10.31417/educitec.v5i10.434. Disponível em:

https://sistemascmc.ifam.edu.br/educitec/index.php/educitec/article/view/434. Acesso em: 14 nov. 2023.

SOARES, Simaria de Jesus. Pesquisa científica: uma abordagem sobre o método qualitativo. **Revista Ciranda**, [S. l.], v. 3, n. 1, p. 1–13, 2020. Disponível em: https://www.periodicos.unimontes.br/index.php/ciranda/article/view/314. Acesso em: 13 nov. 2023.

SOUSA, Jéssica Teio.; FONSECA, Greyciele Cardeira.; YAMAGUCHI, Klenicy Kazumy de Lima. Residência Pedagógica: o ensino de química e o uso da experimentação como estratégia facilitadora para o aprendizado. **Kiri-Kerê-Pesquisa em Ensino**, v. 2, n. 5, 2020. Disponível em: https://periodicos.ufes.br/kirikere/article/view/32613/22292. Acesso em: 14 nov. 2023.