









QUÍMICA FORENSE: EVIDÊNCIAS CRIMINAIS

Davi Volpatto Sponchiado¹
Eduarda Natalli²
Murilo da Silva Castanho Bueno³
Yasmin Nascente Gomes⁴
Denis da Silva Garcia⁵
Pedro Henrique de Gois⁶

Escola/Instituição: Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia Farroupilha - Campus Frederico Westphalen

Modalidade: Relato de Experiência

Eixo Temático: Ciências da Natureza e suas Tecnologias

Introdução

A Química Forense é o ramo da química que associa conhecimentos científicos desta área com saberes de outras disciplinas, tal como o direito e a biologia e, assim, dá suporte às investigações criminais através de métodos aplicados em perícias e análises técnicas (PEREIRA, 2010). Engloba análises orgânicas e inorgânicas, toxicológicas, investigações sobre incêndios criminosos e sorologia, por exemplo, no intuito de auxiliar a investigar e compreender como determinados crimes ocorreram a partir de evidências obtidas nas cenas ou locais identificados.

Trata-se de um ramo das ciências químicas heterogêneo em nível de análise, uma vez que suas práticas e investigações devem conectar duas áreas, a científica e a humanística. A análise forense tem como objetivo principal auxiliar no trabalho de investigação de interesse do poder judiciário, sendo assim parte do aparato jurídico oficial no Brasil e em diferentes países do mundo para apuração científica de desvios das normas legais. A atribuição de características técnicas e metodológicas aplicadas por este tipo de análise define, para cada contexto em análise, quais substâncias/materiais serão necessárias para analisar as provas coletadas (por exemplo, resíduos de pólvora, digitais, fragmentos de sólidos e resíduos líquidos).

¹ Aluno do Curso Técnico em Administração Integrado do IFFar - Frederico Westphalen, davi.2022319715@aluno.iffar.edu.br.

² Aluna do Curso Técnico em Administração Integrado do IFFar - Frederico Westphalen, eduarda.2022300141@aluno.iffar.edu.br.

³ Aluno do Curso Técnico em Administração Integrado do IFFar - Frederico Westphalen, murilo.2022301096@aluno.iffar.edu.br.

⁴ Aluna do Curso Técnico em Administração Integrado do IFFar - Frederico Westphalen, yasmin.2022302988@aluno.iffar.edu.br.

⁵ Orientador Docente de Química do IFFar - Frederico Westphalen, denis.garcia@iffarroupilha.edu.br.

⁶ Orientador Docente de Administração do IFFar - Frederico Westphalen, pedro.gois@iffarroupilha.edu.br.











As principais análises realizadas são: análise de resíduos de armas de fogo, análise de manchas de sangue, identificação de adulterações em veículos e vários outros exames. O químico forense trabalha analisando amostras colhidas das vítimas ou dos locais de crimes e ocorrências. Uma de suas tarefas principais é fazer análises especializadas para identificar materiais e conhecer a natureza de cada prova relacionada a um possível crime.

Este trabalho tem por objetivo despertar o interesse das pessoas no que abrange a ciência e sua diversidade, explorando as riquezas que a natureza nos oferece, a qual nós aperfeiçoamos para utilizar a nosso favor. Para tanto, será desenvolvida uma descrição de um processo investigativo simulado, com intuito de demonstrar a aplicação dos conceitos da química forense como objeto de aprendizagem da química para os estudantes do Ensino Médio de forma geral. De acordo com Cruz, Ribeiro, Longhinotti e Mazzetto (2014, p. 167) "por se caracterizar como uma área com temas transversais, a ciência forense pode propiciar a oportunidade de desenvolver atividades interdisciplinares no processo de ensino-aprendizagem".

Caminho Metodológico

A atividade parte da experimentação, a qual permite a visualização e a interação com o objeto em estudo. Neste caso, iremos descrever o uso da substância simples, o Iodo sólido (I2(s)), que após ser aquecido com uma lamparina, auxiliará na revelação de digitais encontradas em uma 'cena de crime' ficcional que iremos apresentar para interação com o público da 6ª MoEduCiTec - Mostra Interativa da Produção Estudantil em Educação Científica e Tecnológica. Os participantes da experiência serão convidados a interagir com a história e com os processos de transformações para desvendar o mistério que a investigação criminal que construímos irá apresentar a cada um. É importante destacar aqui que, além de uma atividade interativa e lúdica a partir de conhecimentos científicos, trata-se também de um relato de experiência de uma atividade realizada na VIII Mostra Regional de Ciências promovida pelo Instituto Federal Farroupilha - Campus Frederico Westphalen.

Durante a prática do experimento aqui proposto, os participantes podem visualizar os suspeitos e suas características (altura, cor do cabelo, pele, olhos, tamanho do calçado...) e, a partir disso, poderão descobrir novas possíveis evidências do crime. A interação permite compreender como a ciência é parte das experiências que temos no cotidiano e nos convida a pensar sobre o 'porquê das coisas?'. Nosso convite é: 'Quem seria capaz de cometer tamanha crueldade?'

Sobre o crime:

"Durante a madrugada de quinta-feira, dia 27 de outubro, ocorreu um homicídio. Tendo finalizado a perícia, concluiu-se que a vítima era um jovem de 16 anos, que foi assassinado de forma cruel, baleado no peito e na cabeça. Encontramos vestígios de sangue e pólvora ao redor do corpo. Baseado no relato da testemunha, o assassino aparentava ter entre 1,55 e 1,75 metros de altura e olhos levemente escuros, podendo ser as únicas características visíveis, por estar mascarado."

Com o auxílio de uma equipe de peritos profissionais, catalogamos todas as evidências na área. Foram detectadas pegadas, manchas de sangue, um Revólver Taurus











RT889 Calibre 38, além do corpo da vítima. Posto isto, o mesmo foi encaminhado para o necrotério hospitalar da cidade, onde decorreu a autópsia, na qual a médica legista responsável confirmou a causa da morte. Concluiu-se que não houve luta, a vítima não teve tempo de se defender, não foi encontrado nenhum outro hematoma externo. Mas, posteriormente, o tiro no peito direito causou hemorragia interna, ao perfurar uma artéria. Contudo, a causa da morte foi o tiro na testa, dois minutos depois do primeiro disparo. Após coletar informações com a testemunha, conferir câmeras de segurança, e comparar características, chegamos a quatro possíveis suspeitos. Todavia, é necessário ter plena certeza de qual deles é o criminoso para que a justiça seja feita! Para esse propósito, precisamos que você analise a cena do crime à procura de digitais, desta forma, utilizaremos nossos recursos científicos para solucionar este caso!

Resultados e Discussão

A fundamentação teórica do experimento parte da compreensão de elementos básicos de biologia e de química como serão descritos a seguir.

Possuímos em nossa pele glândulas excretoras de suor que regulam a temperatura de nosso corpo e, assim, possibilitam que as digitais fiquem gravadas no local que há contato com superfícies sólidas. Desta forma, a sublimação do iodo permite observar a revelação das digitais deixadas em objetos identificados como 'provas' na cena ficcional, pois o vapor se dissolve na gordura deixada pelo contato das mãos com a superfície 'contaminada'. Quando encostamos os dedos em alguma superfície, deixam-se resíduos de gordura, suor, aminoácidos e proteínas. São esses resíduos que permitem obter, neste caso concreto, as impressões digitais.

O iodo é sublimado (passando diretamente do estado sólido para o estado gasoso) e os vapores vão dissolver-se na gordura deixada pelo dedo. O resultado obtido mostra que a gordura da pele permite imprimir a digital com detalhes específicos de cada ser. Um inconveniente desta técnica é que, ao fim de algum tempo, a impressão digital acaba por 'desaparecer' em função da alteração biológica da superfície. A única forma de evitar tal fato seria utilizar substâncias "fixadoras do iodo", para que a impressão gerada pela gordura corporal não desaparecesse gradualmente. "O que acontece é que o vapor de iodo reage com os ácidos graxos presentes na gordura. Na verdade, ocorre uma reação de halogenação, onde o iodo quebra as ligações duplas do ácido graxo e se liga ao carbono" (CHEMELLO, 2006, p.5).

Na análise química que é proposta como experiência neste trabalho, a substância iodo (digital, composta por gordura corporal) possui leve brilho metálico, de forma sólida, com coloração marrom avermelhado e odor forte característico e irritante e, quando aquecida, passa ao estado gasoso, ou seja, sublima. A partir disso, cada participante pode analisar as evidências que servirão para descobrir o 'criminoso'. A partir desta experiência é possível compreender que "as técnicas que são empregadas na resolução de crimes são de extrema importância que seja escolhida com precisão, por exemplo, a técnica que identifique se uma pessoa, esteve ou não em uma cena do crime a partir de uma simples impressão











digital, ou então, a utilização da tecnologia dos testes de DNA" (CHEMELLO, 2006 apud SILVA e TOMAZ, 2019, p. 2).

Atualmente esta não é uma técnica utilizada em grande escala, pois com o avanço da tecnologia foram adaptados e criados novos recursos, possibilitando métodos duradouros e com melhor visualização. A técnica mais utilizada pelos peritos é a do 'pó', feita em impressões coletadas em até 48 horas. Porém tal técnica só é eficiente em superfícies lisas e porosas e consiste no uso de um pincel macio para a aplicação de um pó fino, o mesmo adere a gordura presente que evidencia qualquer vestígio.

O ensino pela experimentação, pela investigação e pela ludicidade instiga a curiosidade dos estudantes, possibilitando uma aprendizagem dinâmica e significativa. De acordo com Cruz, Ribeiro, Longhinotti e Mazzetto (2014, p. 167) "as atividades lúdicas no ensino visam ao desenvolvimento pessoal e cognitivo do aluno, propiciando a atuação em cooperação na sociedade e, consequentemente, promovem a reflexão e a construção do raciocínio lógico".

Durante a VIII Mostra Regional de Ciências os estudantes participantes e visitantes puderam interagir e trocar experiências na tentativa de descobrir a autoria do crime a partir das evidências criminais, além de visualizarem a sua impressão digital com a utilização da técnica de sublimação do iodo. A mostra ocorreu nos dias 14 e 15 de setembro, onde tivemos a visitação de aproximadamente 230 visitantes no estande do trabalho.



Fotos: VIII Mostra Regional de Ciências - IFFar - Frederico Westphalen Fonte: Autores 2022











O ensino através da experimentação investigativa e da ludicidade aliada, promove apreço pela aprendizagem por parte dos estudantes, os quais sentem-se provocados a desvendar o 'crime' e com isso precisam entender o processo utilizado. As atividades interativas permitem aos estudantes desenvolverem a sua imaginação e criatividade.

Conclusão

A utilização da química forense desperta o interesse dos estudantes pelo conhecimento científico. A interação, a instigação através do experimento motiva a compreender os fenômenos e os conteúdos que estão sendo desenvolvidos, incentiva a aprendizagem de forma duradoura e significativa.

A experiência aliada a temática da química forense permite o estudante visualizar de forma contextualizada os conceitos estudados e dessa forma percebem a aplicabilidade e a importância do conhecimento científico que está sendo trabalhado. Na VIII Mostra Regional de Ciências, foi possível perceber o envolvimento e a curiosidade dos estudantes que visitavam o estande e o interesse pelo tema em questão.

Referências

CRUZ, C.A.A., RIBEIRO, P.G.V., LONGHINOTTI, E., MAZZETTO, E.S. A Ciência Forense no Ensino de Química por Meio da Experimentação Investigativa e Lúdica. **Química Nova na Escola**, São Paulo, n. 2, p. 167-172, 2016.

PEREIRA, C. B. C. A utilização da Química Forense na investigação criminal. Fundação Educacional do Município de Assis - FEMA - Assis, 2010. Trabalho de Conclusão de Curso - Instituto Municipal de Ensino Superior de Assis - IMESA. Disponível em: https://cepein.femanet.com.br/BDigital/arqTccs/0911290941.pdf. Acesso em: 27/08/2022.

SILVA, D. E.; TOMAZ, P. F. Análise quantitativa de artigos científicos: o uso do tema química forense no ensino de química. **Anais IV CONAPESC**. Campina Grande: Realize Editora, 2019. Disponível em: https://editorarealize.com.br/artigo/visualizar/56491. Acesso em: 27/08/2022.