



## SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA XXVIII SIC

paz no plural



<b>Evento</b>	Salão UFRGS 2016: SIC - XXVIII SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA DA UFRGS
<b>Ano</b>	2016
<b>Local</b>	Campus do Vale - UFRGS
<b>Título</b>	AVALIAÇÃO DA INTERAÇÃO QUÍMICA DO HIPOCLORITO DE CÁLCIO ASSOCIADO AO EDTA E À CLOREXIDINA
<b>Autor</b>	GABRIELA CARDOSO FERREIRA
<b>Orientador</b>	FABIANA SOARES GRECCA VILELLA

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO SUL  
FACULDADE DE ODONTOLOGIA

AVALIAÇÃO DA INTERAÇÃO QUÍMICA DO HIPOCLORITO DE CÁLCIO  
ASSOCIADO AO EDTA E À CLOREXIDINA

Orientadora: Prof<sup>ª</sup> Dr<sup>ª</sup> Fabiana Soares Grecca

Aluna: Gabriela Cardoso Ferreira

Tratamentos endodônticos têm por principal objetivo a remoção de tecido pulpar remanescente, bactérias, detritos dentinários e subprodutos do sistema de canais radiculares. Para tal, durante o preparo químico mecânico, além da utilização de instrumentos, as soluções irrigadoras apresentam função indispensável para o sucesso do tratamento. Buscando melhores resultados, profissionais têm utilizado soluções irrigadoras combinadas a fim de se ter propriedades físico-químicas, biológicas e antimicrobianas superiores durante o tratamento endodôntico. No entanto, combinações de soluções apresentam interações que formam subprodutos, precipitados que necessitam de estudos e atenção. O objetivo do presente trabalho será avaliar a reação que ocorre entre hipoclorito de cálcio a 0,5%, 1%, 2,5% e 5,25% associado ao EDTA 17% ou clorexidina 2%. A avaliação do pH das misturas será realizada com auxílio de um pHmetro digital e a avaliação do teor de cloro ativo livre será avaliado por meio de titulometria. Para avaliar a mudança de cor e/ou formação de precipitado, as misturas de soluções serão observadas a cada 15 minutos nas primeiras duas horas e após 7 dias por um observador treinado que descreverá as alterações que venham a ocorrer. Além disso, será realizado o teste de cromatografia líquida de alta performance e espectroscopia por ressonância magnética nuclear para qualificar a substância formada após a associação das soluções. Para comparação dos valores de pH e da concentração de cloro livre entre as soluções será realizado o teste de ANOVA ou de Kruskal-Wallis, dependendo das características de normalidade. Para o teste de cromatografia líquida de alta performance e espectroscopia por ressonância magnética nuclear será utilizado ANOVA de duas vias e teste de Tukey.