



SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA XXVIII SIC

paz no plural



Evento	Salão UFRGS 2016: SIC - XXVIII SALÃO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA DA UFRGS
Ano	2016
Local	Campus do Vale - UFRGS
Título	AVALIAÇÃO DA INTERAÇÃO QUÍMICA DO HIPOCLORITO DE CÁLCIO ASSOCIADO AO EDTA E À CLOREXIDINA
Autor	GABRIELA CARDOSO FERREIRA
Orientador	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^ª Dr^ª 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.