

ISTITUTO PROFESSIONALE di STATO INDUSTRIA e ARTIGIANATO

Via Mazzini, 2 - 89048 **SIDERNO** (RC) - ☎ 0964 048034 – 0964 048010 (Locri) ☎ 0964388473

Sezione Coordinata (ex di Locri) di via Turati

Anno scolastico 2017-18

Classe 3[^]F.Odont.

Scienza dei materiali dentali

Docente: Prof. Vito Parrotta

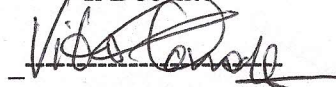
ITP: Prof. Alessandro Raso

Programma svolto

Accoglienza - **Proprietà generali dei materiali; densità** con esempio ed esercizio applicativo - **Temperatura e scale termometriche** – Esercizi sulla densità - **Formule di passaggio tra le scale termometriche Celsius e Kelvin** - **Distillazione**; esercitazione sul bilanciamento di una reazione chimica - **Filtrazione** - Esercitazione sul bilanciamento di una reazione chimica - **Alcoli fino al 2-Propanolo**; esercitazione $\text{Propano} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Eserc. $2,2,4\text{-Trimetilpentano} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Esercitaz. valutativa $2\text{-Metilesano} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Verifica formativa sul Modulo 1: “Grandezze chimico-fisiche” – **Introduzione ai Gessi dentali; classificazione dei gessi; Labor.: Modalità di produzione di modello in gesso su impronta standard** – Esercitazione sul bilanciamento della reazione chimica $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_3 \rightarrow \dots$ - **Gessi** (da pag.198→203) – Esercitazione su $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$ - Modellazione individuale in gesso – **Acidi carbossilici** con esempi – Eserc. $2,2,3\text{- Trimetilpentano} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Ripetizione “gesso di tipo I” (pasta di parigi) pag.204 – **Gesso di tipo II** pag.204; **Labor.: Modello in gesso su data impronta** – **Gesso di tipo III** - **Gesso di tipo IV** pag.207 – Esercitaz. sulle reazioni chimiche – **Introduzione ai materiali da impronta** (pag.162) – **Materiali da impronta** – **Alginati e polisolfuri** pagg 172-3-4 - **Proseguo materiali per impronta: siliconi per condensazione e siliconi per addizione** – Esercitazione di riepilogo su scrittura delle formule razionali e bilanciamento della reazione chimica $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots$; - Esercitazione di recupero sui gessi – Esercitazione sulla reazione chimica $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \dots$ - **Introduzione al colore** – **Onde elettromagnetiche e Spettro dei colori** – **Attributi del colore:** pagg. 97-8-9 – **Sistemi di colorazione CMY e RGB** – **Dilatazione termica lineare e volumica** – Esercitazione sulla densità – Verifica formativa sul modulo “colori”.

Siderno, 18/05/2018

Il Docente



Le/Gli Alunne/i:

Alessandro Sorrento

Roberto Nicolò

Luca Rey G