

ISTITUTO PROFESSIONALE di STATO INDUSTRIA e ARTIGIANATO

Via Mazzini, 2 - 89048 **SIDERNO** (RC) - ☎ 0964 048034 - 0964 048029 📠 0964388473

Sezione Coordinata (ex di Locri) di via Turati

Anno scolastico 2017-18

Classe 2[^]E Manut.

Docente: Prof. Vito Parrotta

ITP: Prof.ssa Marisa Spanò

Programma svolto

Generalità sulle pile; pila Daniell - Funzionamento della pila Daniell - Esercitazione sul bilanciamento di reazioni chimiche - Bilanciamento reazione chimica $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{CuO} \rightarrow \dots$ - Esercitaz. sul bilanciamento della reaz. chim.: $\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$ - Esercitaz. su $\text{HNO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$ - Esercitazione sul bilanciamento della reazione chimica $\text{HNO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \dots$ - Ripetizione sulla pila - $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$ - Soluzioni; % m/m con esempio ed esercizio valutativo - Ripetizione sulla struttura di una pila; esercitazione su $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \dots$ - Ripetizione su struttura e funzionamento della pila Daniell; Labor.: Introduzione alla preparazione di una soluzione a % m/m nota - Ripetizione sul concetto di soluzione; Molarità con esempio applicativo - Labor.: Preparazione di una soluzione di data % m/m di CuSO_4 - Alcani fino al propano - Ripetizione sugli alcani pag.183 - Reazioni di combustione degli alcani con esempio $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Alcheni con esempi - Ripetizione sulle reazioni di combustione degli alcani con esercizio alla lavagna - Labor.: Preparazione di soluzioni a determinate concentrazioni di data % m/m di CuSO_4 - Esercitazione di riepilogo su nomenclatura dei composti chimici e bilanciamento della reazione $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \dots$; - Proiezione film per "Giornata della memoria" - Ripetizione sulle reazioni di combustione - Esercitazione sulla reazione chimica $\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$ - Esercitazione su $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \dots$ - Labor.: Verifica sperimentale della L. di Lavoisier con la reazione chimica tra Acido acetico e Bicarbonato di sodio - Esercitazione sul bilanciamento della reazione chimica $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \dots$ - Labor.: Ripetizione Esperienza n.3 del - Variabili di stato e legge dei gas perfetti con esercizio applicativo - Esercitazione sulla legge dei gas perfetti - LABOR.: Dimostrazione della legge di Lavoisier - Esercitazione sulla molarità - Esercitazione sull'applicazione della legge dei gas perfetti - Esercitazione sulla molarità - Esercitazione sulle reazioni chimiche.

Siderno, 19/05/2018

Il Docente

Vito Parrotta

Marisa Spanò

Le/Gli Alunne/i:

Serramò Gabriel

Alessio Agostino

Perabon Giuseppe