## **ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE**



## "Cristoforo Colombo"

Via San Francesco, 33 - 45011 Adria (Ro) Tel. 0426.21178 - Fax 0426.900477 Cod. Mecc. generale: ROIS00200A Cod. Fiscale 81004960290







https://www.istituto-colombo.edu.it PEO:rois00200a@istruzione.it - PEC: rois00200a@pec.istruzione.it

Programma di Chimica

Anno Scolastico 2018-2019

Classe 2C IeFP

Argomenti trattati	Contenuti
1. Prerequisiti	La tavola periodica: gruppi e periodi. Collocazione dei metalli, non metalli e semimetalli. L'elettronegatività, la regola dell'ottetto e gli elettroni di valenza.  I legami chimici: covalente puro e polarizzato. Legami singoli, doppi e tripli. Definizione di legame covalente dativo. Legame ionico e legame metallico con relative proprietà (conducibilità termica ed elettrica, lavorabilità)
La classificazione e la nomenclatura dei composti	Classificazione dei composti in binari e ternari. Classificazione dei composti nelle varie famiglie. Composti binari analizzati: idracidi, idruri ionici e covalenti, ossidi basici e acidi, sali. Composti ternari analizzati (con relativa formazione): idrossidi e ossiacidi. Nomenclatura tradizionale dei principali composti e cenno alla nomenclatura IUPAC
3. Le reazioni chimiche	Lettura di una reazione chimica: posizione dei reagenti e dei prodotti. Il bilanciamento di una reazione chimica. La classificazione delle reazioni chimiche nei meccanismi: sintesi, decomposizione, scambio semplice e scambio doppio. Cenno al calcolo stechiometrico: ripasso del calcolo della massa atomica o molecolare, formule per il calcolo del numero di moli o della massa in grammi a partire dalle moli. Calcolo della quantità di una sostanza in una reazione chimica a partire da un'altra con uso della proporzione.
4. Gli acidi e le basi	Premessa: il concetto di dissociazione e di ionizzazione.  Le soluzioni elettrolitiche e le loro proprietà  Caratteristiche di un acido e di una base, e loro differenze.

## ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE



## "Cristoforo Colombo"

Via San Francesco, 33 - 45011 Adria (Ro) Tel. 0426.21178 - Fax 0426.900477 Cod. Mecc. generale: ROIS00200A Cod. Fiscale 81004960290







https://www.istituto-colombo.edu.it PEO:rois00200a@istruzione.it - PEC: rois00200a@pec.istruzione.it

	L'indicatore universale per il riconoscimento di
	una specie come basica o acida.
	Teorie acido-base: la teoria di Arrhenius e i suoi
	limiti. La teoria di Bronsted-Lowry.
	La reazione di neutralizzazione: prodotti che si
	formano e colore dell'indicatore.
	Il pH e il pOH: significato e loro legame con la concentrazione degli ioni H <sup>+</sup> e OH <sup>-</sup> .
	La scala di pH per la determinazione dell'acidità
	o basicità di una soluzione.
	Concetto di acido concentrato e diluito: effetti
	sul pH.
	Concetto di acido debole e forte: effetti sul pH.
5. Le ossidoriduzioni e le pile	Semireazioni di ossidazione e riduzione.
	Due esempi di reazioni di ossidoriduzione:
	polvere di zinco in una soluzione di solfato
	rameico e barra di rame immersa in una
	soluzione di nitrato di argento: descrizione degli
	effetti.
	La pila Daniell: descrizione del processo, del
	ponte salino e del suo ruolo.
	La corrosione del ferro e l'ossidazione del rame:
	origine dei fenomeni, aspetto visivo e caratteristiche.

Materiale utilizzato: appunti presi a lezione, fotocopie per esercitazioni da vari libri di testo, uso per gli ultimi due argomenti del libro di testo: "La chimica indispensabile" di F. Bagatti, E. Corradi, A. Desco, C. Ropa Ed. Zanichelli

Porto Tolle, 28/05/2019

Il docente

I rappresentanti di classe

Riccardo Brazzo