

INDICAZIONI PER IL RECUPERO DELLE INSUFFICIENZE

Anno scolastico: 2016-2017

Materia: Scienze integrate chimica

Docente: Angela Di Guardo

Classe: II A Odontotecnici

Al termine del recupero gli alunni dovranno:

- aver raggiunto le competenze minime di base;

 - Assegnare ad un elemento il numero di ossidazione, saper denominare i più comuni composti chimici
 - Bilanciare le equazioni di ossidoriduzione, saper descrivere il comportamento di una pila
 - Definire la velocità di reazione, spiegare gli effetti dei fattori che influenzano la velocità di una reazione
 - Descrivere l'equilibrio chimico e definire l'effetto di perturbazione sull'equilibrio
 - Riconoscere una sostanza acida secondo la teoria di Arrhenius e Bronsted
-
- conoscere i seguenti argomenti:

La nomenclatura e le reazioni chimiche

La nomenclatura tradizionale dei composti: il numero di ossidazione, regole per determinarlo; come si scrivono le formule. I composti binari (ossidi, anidridi, idracidi, sali) e ternari (ossiacidi, idrossidi e sali).

Elettrochimica

Le reazioni di ossidoriduzione. Reazioni redox ed energia elettrica. La pila Daniell

Elementi di cinetica

La velocità di reazione: cos'è la velocità di reazione; l'energia di attivazione: la teoria degli urti; i catalizzatori. Fattori che influenzano la velocità di reazione (concentrazione, temperatura, catalizzatore, superficie di contatto).

Equilibrio chimico: Reazioni reversibili, costanti di equilibrio e la legge di azione di massa. Il principio di Le Chatelier .

Acidi eBasi

Acidi e basi secondo Arrhenius e Bronsted. Soluzioni acide, basiche e neutre.; concetto di pH e di pOH.

N.B.: sulle competenze minime di base e sugli argomenti indicati sarà svolta la prova di recupero.

D. S.	R. Q.	Emissione 22/05/2017
-------	-------	-------------------------