

	<b>SISTEMA DI GESTIONE INTEGRATO QUALITÀ-ACCREDITAMENTO</b> <small>UNI EN ISO 9001:2015 - MANUALE OPERATIVO ACCREDITAMENTO</small>	<b>PROGRAMMA SVOLTO</b>	<b>Cod. Mod.</b> <b>DS-005</b>
	<b>I.I.S. PRIMO LEVI</b>		<b>Rev.00</b> <b>01.09.2016</b>

## PROGRAMMA SVOLTO ANNO SCOLASTICO 2017/2018

**DISCIPLINA: CHIMICA E LABORATORIO**

**CLASSE: 2    SEZ. D    INSEGNANTI: LAURA VARETTO    MARIA FERRERI**

**LIBRO DI TESTO: VALITUTTI – TIFI – GENTILE “CHIMICA ADESSO” ZANICHELLI**

### 1. ATTIVITÀ TEORICHE:

<b>MODULO N. 1</b>	<b>TITOLO: LA STRUTTURA DELL'ATOMO E IL SISTEMA PERIODICO DEGLI ELEMENTI</b>
--------------------	--

- 1.1 Il modello atomico di Bohr e i livelli energetici.
- 1.2 La configurazione elettronica degli elementi; le strutture di Lewis; gli ioni probabili.
- 1.3 Il Sistema Periodico degli Elementi: blocchi, periodi e gruppi.
- 1.4 Le famiglie di elementi: metalli alcalini e alcalino-terrosi, calcogeni, alogeni e gas nobili; elementi di transizione, lantanidi e attinidi.

<b>MODULO N. 2</b>	<b>TITOLO: I LEGAMI CHIMICI PRIMARI</b>
--------------------	---

- 2.1 La regola dell'ottetto.
- 2.2 Il legame ionico e le proprietà delle sostanze ioniche.
- 2.3 Il legame covalente semplice, doppio, triplo e dativo.
- 2.4 L'elettronegatività e la polarità dei legami.
- 2.5 Le proprietà delle sostanze covalenti.
- 2.6 Il legame metallico e il comportamento dei metalli.

<b>MODULO N. 3</b>	<b>TITOLO: I LEGAMI CHIMICI SECONDARI</b>
--------------------	---

- 3.1 La geometria di legame e la polarità delle molecole.
- 3.2 I legami chimici secondari: legame a idrogeno, legame dipolo-dipolo e forze di London.

	<b>SISTEMA DI GESTIONE INTEGRATO QUALITÀ-ACCREDITAMENTO</b> UNI EN ISO 9001:2015 - MANUALE OPERATIVO ACCREDITAMENTO	<b>PROGRAMMA SVOLTO</b>	<b>Cod. Mod.</b> <b>DS-005</b>
	<b>I.I.S. PRIMO LEVI</b>		<b>Rev.00</b> <b>01.09.2016</b>

<b>MODULO N. 4</b>	<b>TITOLO: LE SOLUZIONI</b>
<p>4.1 Le soluzioni: soluto e solvente.</p> <p>4.2 La solubilità e i fattori influenti.</p> <p>4.3 La concentrazione delle soluzioni: per cento in massa e in volume, g/l, molarità.</p> <p>4.4 Le proprietà colligative delle soluzioni: tensione di vapore, innalzamento ebullioscopico, abbassamento crioscopico e pressione osmotica.</p>	

<b>MODULO N. 5</b>	<b>TITOLO: CINETICA ED EQUILIBRIO CHIMICO</b>
<p>5.1 Cinetica chimica: fattori influenti.</p> <p>5.2 L'energia di attivazione e i catalizzatori.</p> <p>5.3 L'equilibrio chimico e la legge dell'azione di massa (<math>K_{eq}</math>); i fattori influenti (cenni).</p>	

<b>MODULO N. 6</b>	<b>TITOLO: GLI EQUILIBRI IN SOLUZIONE ACQUOSA</b>
<p>6.1 Acidi e basi: teorie di Arrhenius e di Bronsted-Lowry.</p> <p>6.2 La forza degli acidi e delle basi: <math>K_a</math> e <math>K_b</math>.</p> <p>6.3 L'autodissociazione dell'acqua (<math>K_w</math>) e il pH: definizione, significato e scala.</p> <p>6.4 Gli indicatori acido-base e le titolazioni.</p>	

<b>MODULO N. 7</b>	<b>TITOLO: LE REAZIONI DI OSSIDORIDUZIONE</b>
<p>7.1 Il numero di ossidazione: regole per attribuire il n.o. agli elementi presenti in un composto.</p> <p>7.2 Le reazioni di ossidoriduzione: acquisto e cessione di elettroni, ossidante e riducente.</p> <p>7.3 Il bilanciamento delle reazioni red-ox.</p>	

<b>MODULO N. 8</b>	<b>TITOLO: ELETTROCHIMICA</b>
<p>8.1 La pila Daniell: anodo, catodo e ponte salino.</p> <p>8.2 Il potenziale di elettrodo e la forza elettromotrice di una pila.</p> <p>8.3 La spontaneità di una reazione di ossidoriduzione.</p> <p>8.4 L'elettrolisi di sali fusi.</p> <p>8.5 Applicazioni dei processi elettrolitici (protezione dei metalli dalla corrosione con anodo sacrificale, galvanostegia, produzione dell'alluminio dalla bauxite).</p>	

	<b>SISTEMA DI GESTIONE INTEGRATO QUALITÀ-ACCREDITAMENTO</b> UNI EN ISO 9001:2015 - MANUALE OPERATIVO ACCREDITAMENTO	<h1 style="color: red;">PROGRAMMA SVOLTO</h1>	<b>Cod. Mod.</b> <b>DS-005</b>
	<b>I.I.S. PRIMO LEVI</b>		<b>Rev.00</b> <b>01.09.2016</b>

<b>MODULO N. 9</b>	<b>TITOLO: SPORT E SALUTE (DOPING E SOSTANZE D'ABUSO)</b>
--------------------	---

- 9.1 Il doping, la WADA e la Lista Proibita.
- 9.2 Gli steroidi anabolizzanti, l'ormone della crescita GH e il doping ematico (EPO).
- 9.3 Gli stimolanti (amfetamine), i diuretici, i glucocorticosteroidi e il doping genico.
- 9.4 Alcol, alcolemia e alcolismo; nicotina, tabacco e tabagismo.
- 9.5 Morfina, eroina e cocaina.
- 9.6 Allucinogeni (LSD), cannabinoidi (hashish e marijuana) e club drugs (ecstasy o MDMA).

## 2. ATTIVITÀ DI LABORATORIO:

- Norme di comportamento da osservare in laboratorio (ripasso)
- Etichettatura delle sostanze chimiche, frasi H e P, pittogrammi e scheda di sicurezza.
- Preparazione di soluzioni acquose a concentrazione nota per pesata del soluto.
- Preparazione di soluzioni diluite da soluzioni madre.
- Cinetica chimica: effetto della concentrazione e della superficie di contatto ( $Zn + HCl$ ).
- Cinetica chimica: effetto della concentrazione ( $KMnO_4 + H_2C_2O_4$ ).
- Riconoscimento del pH di una soluzione con l'utilizzo degli indicatori e della cartina tornasole.
- Uso della buretta.
- Titolazioni acido base: determinazione della concentrazione incognita di una soluzione di HCl con una soluzione 0,1 M di NaOH.
- Reazioni di ossidoriduzione in beker.
- Costruzione della pila Daniell Cu-Zn e misura della f.e.m.

Torino, 04/06/18

Le Docenti

*Loredana*

I Rappresentanti di Classe

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_