

Affisso all'albo

il 08/11/2011



ISTITUTO MAGISTRALE STATALE "REGINA MARGHERITA"

P.tta SS. Salvatore, 1 – 90134 PALERMO- Cod. Fisc. 80019900820
Tel.091.334424/ 334043 – Fax 091.6512106-- Cod. Min PAPM04000V



Circ. n.° 154

Palermo, 08/11/2011

**Ai Docenti di Scienze
Loro Sedi**

Oggetto: Organizzazione del Laboratorio di chimica.

Si rendono note, con elenco di seguito allegato, le esperienze realizzabili presso il laboratorio di chimica del nostro Istituto che, coerentemente alla programmazione di chimica delineata in sede di Dipartimento ed alla disponibilità dei reagenti, la coordinatrice prof.ssa R. Minaudo, ha individuato per le classi terze .

Si invitano pertanto i docenti delle Sede Centrale e di tutte le Succursali a prenotare le attività per le proprie classi nell'apposito registro c/o la sig. Gisella Colletti – uff. protocollo, affinché l'assistente tecnico pratico, sig. Gerbasi, possa provvedere alla predisposizione delle esperienze.

Si specifica che per il corrente a.s. il laboratorio sarà fruibile la 1^a e la 2^a settimana di ogni mese.

(In particolare dal: 28 Novembre al 2 Dicembre, 9 al 16 Dicembre, 9 al 13 Gennaio, 30 Gennaio al 3 Febbraio, 6 al 10 Febbraio, 27 Febbraio al 2 Marzo, 5 al 9 Marzo, 2 al 6 Aprile, 11 al 13 Aprile, 2 al 5 Maggio, 7 al 11 Maggio, 4 al 8 Giugno)

MODULO 1 : LA MATERIA E LE SUE TRASFORMAZIONI.	
U.D. n. 1: "Materia ed energia".	<ul style="list-style-type: none">• Presentazione degli strumenti e della vetreria• Determinazione della densità• Metodi fisici di separazione: filtrazione, estrazione con imbuto separatore, distillazione.• Curve di riscaldamento e di raffreddamento di sostanze pure (acido stearico – paradichlorobenzene)• Verifica sperimentale della legge della conservazione della massa.• Trasformazione fisica e trasformazione chimica (differenza tra miscuglio e composto)• Reazione di decomposizione: composti ed elementi• Reazioni esotermiche e reazioni endotermiche
U.D. n. 2: "Misura delle grandezze fisiche".	
U.D. n. 3: "La materia nei suoi stati fisici".	
U.D. n. 4: "La composizione della materia".	
U.D. n. 5: "Le trasformazioni chimiche della materia".	
U.D. n. 6: "Il linguaggio chimico".	
MODULO 2 : STRUTTURA DELL'ATOMO E DELLE MOLECOLE.	
<ul style="list-style-type: none">• U.D. n. 1: "Le particelle subatomiche ed i modelli atomici".• U.D. n. 2: "Struttura e proprietà del nucleo".• U.D. n. 3: "Il sistema periodico e configurazione elettronica".	<ul style="list-style-type: none">• Saggi alla fiamma• Preparazione dell'ammoniaca in laboratorio• Preparazione del biossido di carbonio• Preparazione di soluzioni con concentrazione espressa in % massa/massa, volume/volume, massa/volume, Molarità.
<ul style="list-style-type: none">• U.D. n. 4: "Le molecole".• U.D. n. 5: "I legami chimici"•	
MODULO 3 : I COMPOSTI E LE REAZIONI CHIMICHE.	
<ul style="list-style-type: none">• U.D. n. 1: "Nomi e formule dei composti inorganici".• U.D. n. 2: "Reazioni chimiche".•	<ul style="list-style-type: none">• Preparazione di sali.• Riconoscimento di alcune sostanze :<ul style="list-style-type: none">- Riconoscimento dei Sali di ammonio- Riconoscimento dell'acido acetico

	<ul style="list-style-type: none">- Riconoscimento dell'acido carbonico• Riconoscimento di alcuni anioni
--	---

Si specifica altresì che sono realizzabili in laboratorio anche le esperienze relative a:

- Conducibilità delle soluzioni: elettroliti e non elettroliti
- Titolazioni
- Misura della d.d.p. di una pila
- Analisi delle acque
- "Alberi" metallici: albero di Diana (Cu metallico/ nitrato di argento) albero di Saturno (Zn metallico/ acetato di piombo)

In base alle esigenze di ciascuna classe, dopo verifica dei reagenti disponibili in laboratorio e previo accordo con il sig. Gerbasi, altre esperienze potranno essere realizzate in laboratorio.



Il Dirigente Scolastico
Guido Gambino