

ISI “ N. Machiavelli” LUCCA

ISTITUTO PROFESSIONALE “M. CIVITALI”- PRODUZIONI ARTIGIANALI TESSILI SARTORIALI

Programma di Chimica

Esame integrativo privatisti classe I PIA

1)_La materia

La materia: stati fisici della materia e passaggi di stato. Proprietà fisiche della materia.

Miscugli omogenei ed eterogenei.

Soluzioni e modi per esprimere la concentrazione delle soluzioni.

Solubilità

2) Trasformazioni chimiche della materia

Sostanze pure (elementi e composti) . Proprietà chimiche della materia.

3) Le Leggi ponderali

Legge di Lavoisier e legge di Proust_.

4) La Tavola periodica

La tavola periodica degli elementi: metalli, nonmetalli e semimetalli e relative caratteristiche.

Massa atomica, massa molecolare .

5) L' atomo

Particelle subatomiche. Numero atomico . Numero di massa. Modelli atomici.

Configurazione elettronica degli elementi.

6) Il legame chimico

Il legame covalente, ionico e metallico.

ISI " N. Machiavelli" LUCCA

**ISTITUTO PROFESSIONALE "M. CIVITALI"- PRODUZIONI ARTIGIANALI
TESSILI SARTORIALI**

Programma di Chimica

Esame integrativo privatisti classe II PIA

1) Leggi ponderali

Legge di Lavoisier e legge di Proust.

Massa di atomi e molecole. Aspetti ponderali delle reazioni

2) Il linguaggio della chimica

La quantità chimica (la mole). Il Numero di Avogadro.

Bilanciamento delle reazioni. Esercizi di stechiometria.

3) L' atomo

Particelle subatomiche. Modelli atomici. Configurazione elettronica degli elementi.

4) Il legame chimico

Il legame covalente, ionico e metallico.

5) Nome e formula dei composti

Composti binari e ternari.

Ossidi, Acidi, Idrossidi , Sali.

6) La chimica del carbonio

Gli idrocarburi : alcani, alcheni e alchini.

Principali classi di composti organici: alcoli, aldeidi, chetoni , ammine e acidi carbossilici.

Programma di Chimica

Esame integrativo privatisti classe II SSS

1) La materia

La materia: stati fisici della materia e passaggi di stato. Proprietà fisiche della materia.

Miscugli omogenei ed eterogenei.

Soluzioni e modi per esprimere la concentrazione delle soluzioni.

Solubilità.

2) Trasformazioni chimiche della materia

Sostanze pure (elementi e composti) . Proprietà chimiche della materia.

3) Leggi ponderali

Legge di Lavoisier e legge di Proust.

Massa di atomi e molecole. Aspetti ponderali delle reazioni

4) Il linguaggio della chimica

La quantità chimica (la mole). Il Numero di Avogadro.

Bilanciamento delle reazioni. Esercizi di stechiometria.

5) L' atomo

Particelle subatomiche. Modelli atomici. Configurazione elettronica degli elementi.

4) Il legame chimico

Il legame covalente, ionico e metallico.

5) Nome e formula dei composti

Composti binari e ternari.

Ossidi, Acidi, Idrossidi , Sali.

6) La chimica del carbonio

Gli idrocarburi : alcani, alcheni e alchini. Principali classi di composti organici: alcoli, aldeidi, chetoni , ammine e acidi carbossilici.