

**CHIMICA classe 1<sup>^</sup> tradizionale**

<b>MODULO</b>	<b>CONOSCENZE</b>	<b>CAPACITÀ – COMPETENZE</b>	<b>ATTIVITÀ INTEG. E/O LAB.</b>
<b>1. PROPRIETÀ DELLE SOSTANZE</b> Periodo:settembre-ottobre Verifiche orali in itinere e verifica sommativa Metodologia: lezione frontale, colloquio, lavoro a gruppi, svolgimento di esercizi, attività di laboratorio  Strumenti: libro di testo, appunti, fotocopie, laboratorio attrezzato	-miscugli omogenei e eterogenei -sostanze: elementi e composti -reazione chimica -stati di aggregazione -passaggi di stato -simboli degli elementi	-separare i componenti di un miscuglio -leggere una curva di riscaldamento o di raffreddamento -riconoscere elementi, composti, miscugli	Filtrazione Centrifugazione Distillazione Cromatografia Costruzione di una curva di raffreddamento
<b>2. LA SCOPERTA DELL'ATOMO</b> Periodo:novembre-dicembre Verifiche orali in itinere, verifica sommativa Metodologia: lezione frontale, colloquio, lavoro a gruppi, svolgimento di esercizi, esercitazioni di laboratorio  Strumenti: libro di testo, appunti, fotocopie, laboratorio attrezzato	-leggi ponderali -teoria atomica -unità di massa atomica -molecola -simbologia delle equazioni chimiche	-calcolare peso molecolare -interpretare e bilanciare una equazione chimica -leggere e utilizzare una formula chimica	Verifica della legge di Proust Verifica della legge di Lavoisier.
<b>3. IL LINGUAGGIO DELLA CHIMICA</b> Periodo gennaio:-febbraio Verifiche orali in itinere, verifica sommativa Metodologia: lezione frontale, colloquio, lavoro a gruppi, svolgimento di esercizi  Strumenti: libro di testo, appunti, fotocopie, cd – rom.	-nomenclatura di ossidi, idrossidi, anidridi, acidi, sali -mole -numero di Avogadro	-riconoscere ed utilizzare nomi e formule dei composti -risolvere semplici problemi stechiometrici	

**CHIMICA**

<b>MODULO</b>	<b>CONOSCENZE</b>	<b>CAPACITÀ – COMPETENZE</b>	<b>ATTIVITÀ INTEG. E/O LAB.</b>
<p>4. STRUTTURA E PROPRIETÀ DEGLI ATOMI</p> <p>Periodo:marzo-aprile Verifiche orali in itinere. Verifica sommativa Metodologia: lezione frontale, colloquio, lavoro a gruppi, svolgimento di esercizi, attività di laboratorio</p> <p>Strumenti: libro di testo, appunti, fotocopie, audiovisivi, CD-ROM laboratorio attrezzato</p>	<p>-particelle subatomiche -modello atomico di Rutherford -isotopi -modello atomico a gusci -struttura della tavola periodica</p>	<p>-fare la configurazione elettronica di un elemento -descrivere la struttura subatomica di un atomo -riconoscere e descrivere gli isotopi -riconoscere gruppi e periodi nella tavola periodica</p>	<p>Saggio alla fiamma.</p>
<p>5. IL LEGAME CHIMICO</p> <p>Periodo:maggio Verifiche orali in itinere; verifica sommativa Metodologia Lezione frontale, colloquio, esecuzione esercizi, lavoro a gruppi, attività di laboratorio Strumenti: Libro di testo, appunti, fotocopie, laboratorio attrezzato</p>	<p>regola dell'ottetto -legame ionico e sostanze ioniche -legame covalente -legame metallico -legame dativo</p>	<p>rappresentare la formazione di un legame ionico e covalente -utilizzare le formule di Lewis -correlare struttura e proprietà di una sostanza-conoscere e utilizzare formula bruta, formula di Lewis, formula di struttura</p>	