## CHIMICA - PROGRAMMA SVOLTO Classe 1F ITT - Anno Scolastico 2016-2017 Prof. Marcello Riolo - Prof. Angelo Monachella

MODULO		CONTENUTI
1	Il rischio chimico	<ol> <li>Definizione di rischio chimico.</li> <li>Agenti chimici pericolosi.</li> <li>Simboli di pericolo e frasi H/R.</li> <li>Etichettatura e schede di sicurezza.</li> <li>Misure e dispositivi di protezione.</li> <li>Segnali di pericolo e di obbligo.</li> </ol>
2	La materia e le sostanze	<ol> <li>La materia attorno a noi.</li> <li>Gli stati di aggregazione della materia.</li> <li>Dai miscugli alle sostanze.</li> <li>Tecniche di separazione: distillazione semplice, cromatografia su carta e su strato sottile, filtrazione, centrifugazione, cristallizzazione, estrazione con solvente.</li> <li>Massa, volume e densità.</li> <li>Le soluzioni.</li> <li>Come si esprime la concentrazione delle soluzioni: percentuale in massa, percentuale in volume, percentuale massa su volume.</li> </ol>
3	Trasformazioni della materia ed energia	<ol> <li>Passaggi di stato ed energia.</li> <li>Curva di riscaldamento e di raffreddamento dell'acqua.</li> <li>Trasformazioni fisiche e trasformazioni chimiche.</li> <li>Le reazioni chimiche e la legge di Lavoisier.</li> <li>Reazioni chimiche ed energia.</li> </ol>
4	Elementi e composti	<ol> <li>Sostanze semplici e sostanze composte.</li> <li>Classificazione degli elementi.</li> <li>La legge di Proust.</li> <li>La teoria atomica della materia.</li> <li>Le formule delle sostanze e la rappresentazione delle reazioni.</li> <li>Bilanciamento delle equazioni chimiche.</li> </ol>
5	Dalla massa degli atomi alla mole	<ol> <li>I gas si assomigliano tutti.</li> <li>Le leggi dei gas.</li> <li>La massa delle molecole e degli atomi.</li> <li>La mole: l'interprete tra gli atomi e la bilancia. Massa molare e numero di Avogadro.</li> </ol>

Bolzano, 15 giugno 2017

I docenti Marcello Riolo Angelo Monachella