

a.s. 2010/2011

PROGRAMMA DI SCIENZA MATERIA

INSEGNANTE: Sacchetti Liliana

Elementi e composti:

- simboli e formule.

Reazioni chimiche:

- tipi di reazioni e bilanciamento;
- Legge di Lavoisier e Proust;
- moli en° di Avogadro;
- calcoli sui rapporti ponderali di reazione;
- le soluzioni: molarità.

La temperatura e il calore:

- temperatura e termometri;
- dilatazione termica;
- il calore;
- relazione tra calore, temperatura e calore specifico;
- passaggi di stato e calore latente;
- rendimento termico – entropia;
- grafici di fusione.

Struttura dell'atomo:

- particelle atomiche – isotopi;
- atomo di Thomson, Rutherford, Bohr;
- principio di indeterminazione, orbitali;
- struttura elettronica degli elementi;
- tavola periodica;
- energia elettronica ed energia luminosa.

Legami chimici:

- potenziale di ionizzazione e indice di elettronegatività;
- legame ionico, covalente e dativo;
- formule di Lewis;
- momento dipolare e dissociazione ionica;
- legami molecolari – legame metallico.

Chimica organica:

- ibridazione del carbonio;
- idrocarburi saturi e insaturi;
- struttura del benzene;
- derivati degli idrocarburi;

Elettrostatica ed elettrochimica;

- tipi di elettrizzazione;
- la carica elettrica e il potenziale elettrico;
- legge di Coulomb e di Ohm;
- semplici circuiti elettrici;
- elettrolisi e pila Daniell;
- conduzione elettrolitica.

L'equilibrio chimico:

- grafici energetici di reazione;
- velocità di reazione;
- reazioni reversibili e legge dell'equilibrio;
- principio dell'equilibrio mobile;

Acidi e basi:

- dissociazione e ionizzazione;
- equilibrio dell'acqua;
- Ph – acidi e basi forti e deboli;
- indicatori e titolazione

Perugia,

GLI ALUNNI

Prof

IL DOCENTE
