

INDICAZIONI PER IL RECUPERO DELLE INSUFFICIENZE

Anno scolastico **2018-2019**
Disciplina **CHIMICA**
Docente **Mascia Francesco**
Classe **II[^] BSS**

Al termine del recupero gli alunni dovranno:

➤ **aver raggiunto le competenze minime di base;**

- Saper applicare le unità di misura del Sistema Internazionale e le unità derivate.
- Saper classificare i materiali come sostanze pure e miscugli.
- Saper descrivere la natura delle particelle elementari che compongono l'atomo.
- Spiegare la struttura elettronica a livelli di energia dell'atomo.
- Spiegare la struttura delle sostanze che presentano legame ionico, legame covalente e legame metallico.
- Spiegare le proprietà fisiche dei materiali sulla base delle interazioni microscopiche fra atomi, ioni e molecole.
- Indicare le proprietà dei gas e le grandezze che ne influenzano lo stato fisico
- Definire i concetti di mole e massa molare
- Calcolare il numero di moli di una massa in grammi di una sostanza pura
- Calcolare la massa molare di una sostanza chimica pura
- Spiegare il concetto di tensione di vapore e vapore saturo
- Distinguere i termini: soluto, solvente, soluzione
- Descrivere la curva di riscaldamento di un liquido e significato di sosta termica

➤ **conoscere i seguenti argomenti:**

- Sistema Internazionale e misura delle grandezze fisiche fondamentali e derivate.
- Grandezze intensive e grandezze estensive.
- Stati fisici della materia.
- Passaggi di stato.
- Tecniche di separazione di miscugli: filtrazione, distillazione, centrifugazione.
- Legge di Lavoisier o legge della conservazione della massa
- Le particelle fondamentali dell'atomo.
- Numero atomico, numero di massa, isotopi.
- La tavola periodica moderna.
- Le proprietà periodiche degli elementi.

- Legame covalente puro e legame covalente polare.
- Legame metallico.
- Le forze intermolecolari (legame a idrogeno, forze dipolo-dipolo, forze di London).
- La quantità chimica: massa atomica, massa molecolare, mole, costante di Avogadro.
- Il modello del gas ideale e l'equazione generale dei gas ideali
- Lo stato liquido
- L'evaporazione, la tensione di vapore, l'ebollizione
- Le soluzioni
- La concentrazione delle soluzioni

N.B.: sulle competenze minime di base e sugli argomenti indicati sarà svolta la prova di recupero.

D. S.	R. Q.	Emissione
-------	-------	-----------

