

PROGRAMMA DI CHIMICA PRATICA

- Nomenclatura dei composti chimici:
 - ✓ Composti Binari (Ossidi Basici, Ossidi Acidi, Perossidi, Idruri e Idracidi)
 - ✓ Composti Ternari (Idrossidi, Assiacidi, Sali)
- Geometria Molecolare (TEORIA VSEPR) e Polarità delle Molecole
- Legami (Covalente, Dativo, Ionico, Metallico, Idrogeno)
- Moli, Numero di Avogadro e Legge di Avogadro
- Soluzioni Percentuali (%m/m, %m/V, %V/V)
- Soluzioni NON Percentuali (Molarità, Molalità, Normalità, Fraz. Molare, Diluizione)
- Proprietà Colligative (Tensione di Vapore, Innalzamento Ebulloscopico, Abbassamento Crioscopico, Pressione Osmotica)
- Calcolo Formula Minima, Calcolo Formula Molecolare, Calcolo Composizione Percent.
- Leggi dei Gas (Boyle, Gay Lussac I e II, Charles, Equazione di Stato)
- Redox (Calcolo Numeri di Ossidazione, Dissociazione, Metodo delle semi-reazioni)
- Stechiometria delle Reazioni (Reagente Limitante, Resa, Grado di Purezza)
- Classificazione delle Reazioni
- Pila (Equazione di Henderson-Hasselbalch)
- Costante di Equilibrio (K_{eq} , K_c , K_p)
- Equilibrio di Solubilità (K_{ps}) ed Effetto dello Ione Comune
- pH (Acidi Forti, Basi Forti, Acidi Deboli, Basi Deboli, Idrolisi Saline, Tamponi)

Questo programma non è ufficiale ma nasce dopo un attento studio delle tipologie di domande a "carattere numerico" capitate dal 1997 ad oggi nei test di chimica delle Facoltà Pubbliche e Private