Scritto di CHIMICA\_FAC SIMILE\_1

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | I **basalti** sono rocce ricche in SiO2Al2O3FeOCaOMgOClassificare, nomenclare ed indicare i numeri di ossidazione degli elementi nei suddetti composti. | 3 | Bilanciare la seguente reazione redox in ambiente basico:Cl2  + S2- → Cl- + SO42-  |
| 2 | Scrivere la formula chimica dei seguenti composti:idrossido ferricocloruro di potassio   | 4 | Calcolare il ΔH° di formazione del benzene (C6H6)liquido sapendo che:ΔH°reaz comb. benzene = - 783,0 kcal/molΔH°f CO2= - 94,05 kcal/molΔH°f H2O = - 68,32 kcal/mol |
| 5 | Noti il potenziale dell’elettrodo riportato in figura (EH+/H2 = - 0.177 V), la concentrazione dell’**acido debole** HA (0,1 M) e la pressione di H2 gassoso (*p*H2 =1 atm). Determinare: * la [H+] ed il pH della soluzione;
* la costante di dissociazione acida (Ka) dell’acido debole HA.
 | http://venus.unive.it/miche/chimrestau/immagini/eleidro1.jpg |