**Relazione per il riconoscimento di sostanze incognite della Ph.Eur. 8 e F.U.I. XII**

Cognome\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Nome:\_\_\_\_\_\_ n° di matricola\_\_\_\_\_\_\_\_ Data:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Cartina numero: \_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Esame organolettico**

*Aspetto della sostanza*

**Comportamento alla combustione (calcinazione)**

*Tipo di sostanza: □ Inorganica □ Metallorganica □ Organica*

**Analisi inorganica**

*Ricerca catione: saggio alla fiamma, analisi sistematica*

*Ricerca anione (nel caso di sostanze inorganiche)*

**Analisi organica**

**1. Saggio di Lassaigne:**

□ N presente/assente

□ S: presente/assente, organico/inorganico;

□ Alogeni presente/assente, organico/inorganico

**2. Analisi strutturale**

*Ricerca aromaticità: □ Presente □ Assente □ Presente solo a caldo*

*Insaturazioni attive: □ Presenti □ Assenti*

**3. Solubilità**

**4. Ricerca dei gruppi funzionali e saggi generali per classi di composti**

*Descrivere il tipo di saggio effettuato e il risultato: tipo di colorazione e/o positivo, negativo, dubbio*

*Es. Ricerca dei fenoli con FeCl3: colorazione viola*

*Ricerca dei fenoli con reattivo di Millon: positivo (colorazione rossa)*

**5. Punto di fusione**

**6. Eventuale conferma con saggi descritti in F.U.**

**Sulla base dei risultati delle analisi effettuate la sostanza incognita è….**