Data.....

Cognome Nome / o Gruppo **Classe**.....

…….....
.

Polarità e miscibilità fra liquidi e solubilità fra solidi e liquidi

Obiettivo (scopo dell'esperienza)

…….....

.....

.....

Principio Teorico (ipotesi di lavoro e di interpretazione)

…….....

.....

.....

.....

.....

.....

Strumenti :

Contenimento / Utilizzo		Misura	Portata	Sensibilità

Sostanze :

Nome	Formula	Quant. gr/ml	Stato fisico	Polarità	Simb. rischio

Metodica (spiegazione dell'esperimento**)**

…….....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Elaborazione e presentazione dei dati (presentazione delle osservazioni effettuate)

Prima parte:

Solventi contenuti nella buretta	Campo Elettrico / palloncino negativo
Acqua	
Etanolo	
Etere etilico	

Seconda parte:

Soluto → Solvente ↓	Acqua	Etanolo	Etere Etilico	Cloruro di Sodio	Iodio	Saccarosio	Carbonato di Calcio
Acqua							
Etanolo							
Etere etilico							

Conclusioni

…….....

.....

.....

.....