

REAZIONI DI PRECIPITAZIONE

	CuSO ₄	Pb(NO ₃) ₂	FeCl ₃
K₂CrO₄	1°	2°	3°
KI	4°	5°	6°
NaOH	7°	8°	9°

Compilare la griglia e riportare i seguenti dati :

1. colore e aspetto del ppt. dove si forma
2. scrivere : le reazioni bilanciate di doppio scambio
3. i nomi dei reagenti e dei prodotti
4. individuare il prodotto che precipita (↓)

Reazione bilanciata
1°
2°
3°
4°
5°
6°
7°
8°
9°