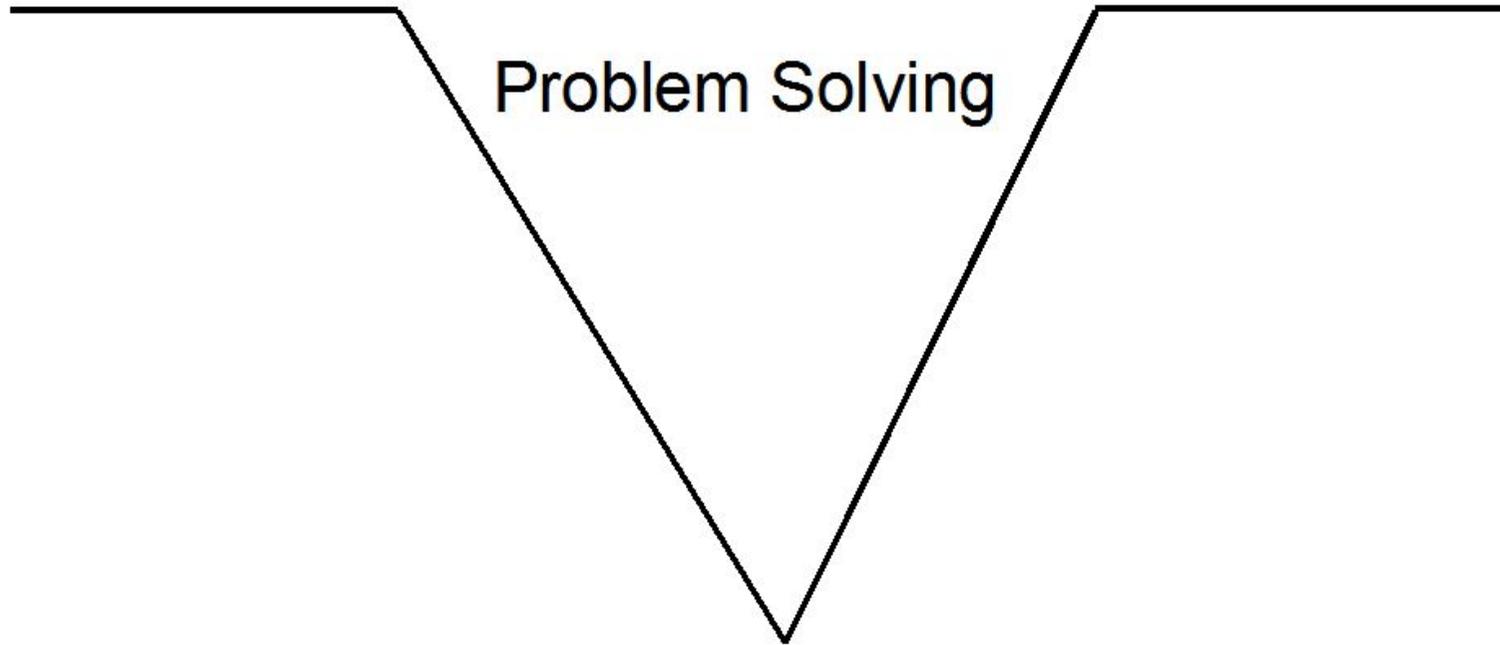
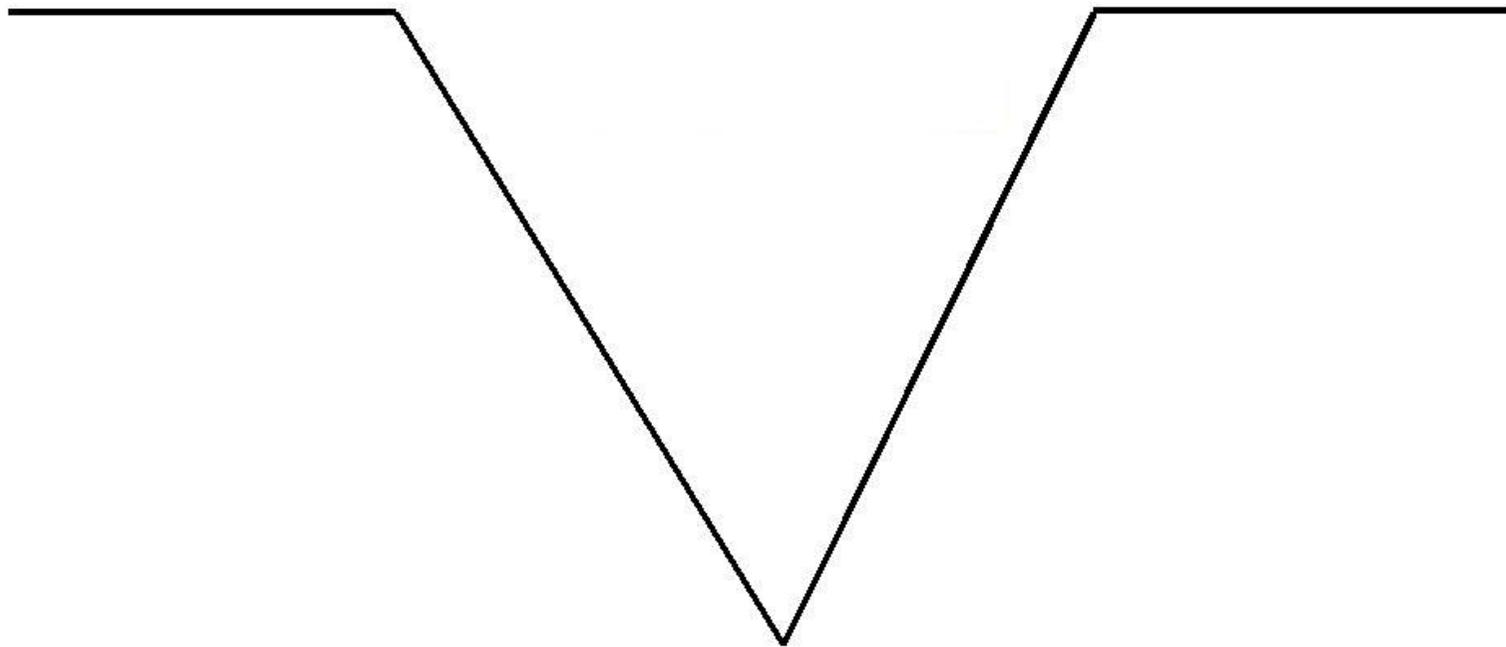


# Il Diagramma di Gowin





# Le aree del diagramma

Elaborazioni del  
pensiero

- Teorie
- Concetti
- Principi
- Definizioni
- .....

Domande

Programmazione  
delle azioni

- Interpretazioni
- Spiegazioni
- Generalizzazioni
- Dati raccolti
- Conclusioni

Fatti

- Eventi
- Piano di lavoro

# Saggi alla fiamma

Perchè la fiamma si colora quando cambia il metallo?

Cosa succede alle sostanze poste sulla fiamma?

## Sostanze

Acido cloridrico  
Filo di nichel-cromo

Cloruro di sodio  
Cloruro di Bario  
Cloruro di calcio  
Cloruro di potassio  
Cloruro di stronzio  
Cloruro di rame  
Cloruro di litio

Interpretazioni

Conclusioni

## Definizioni - Materiali

Elemento

Composto  
Decomposizione

Sale

Formula chimica

Transizione

Livello elettronico fondamentale

Becco Bunsen

Fatti

I sali di alcuni metalli vengono posti sulla fiamma  
usando un filo di nichel-cromo pulito con HCl

- Si osserva un colore differente per ciascuna sostanza





Fiamma del bunsen

Figure 1: The Bunsen burner flame is divided into two zones: the inner cone (reducing zone) and the outer mantle (oxidizing zone).

