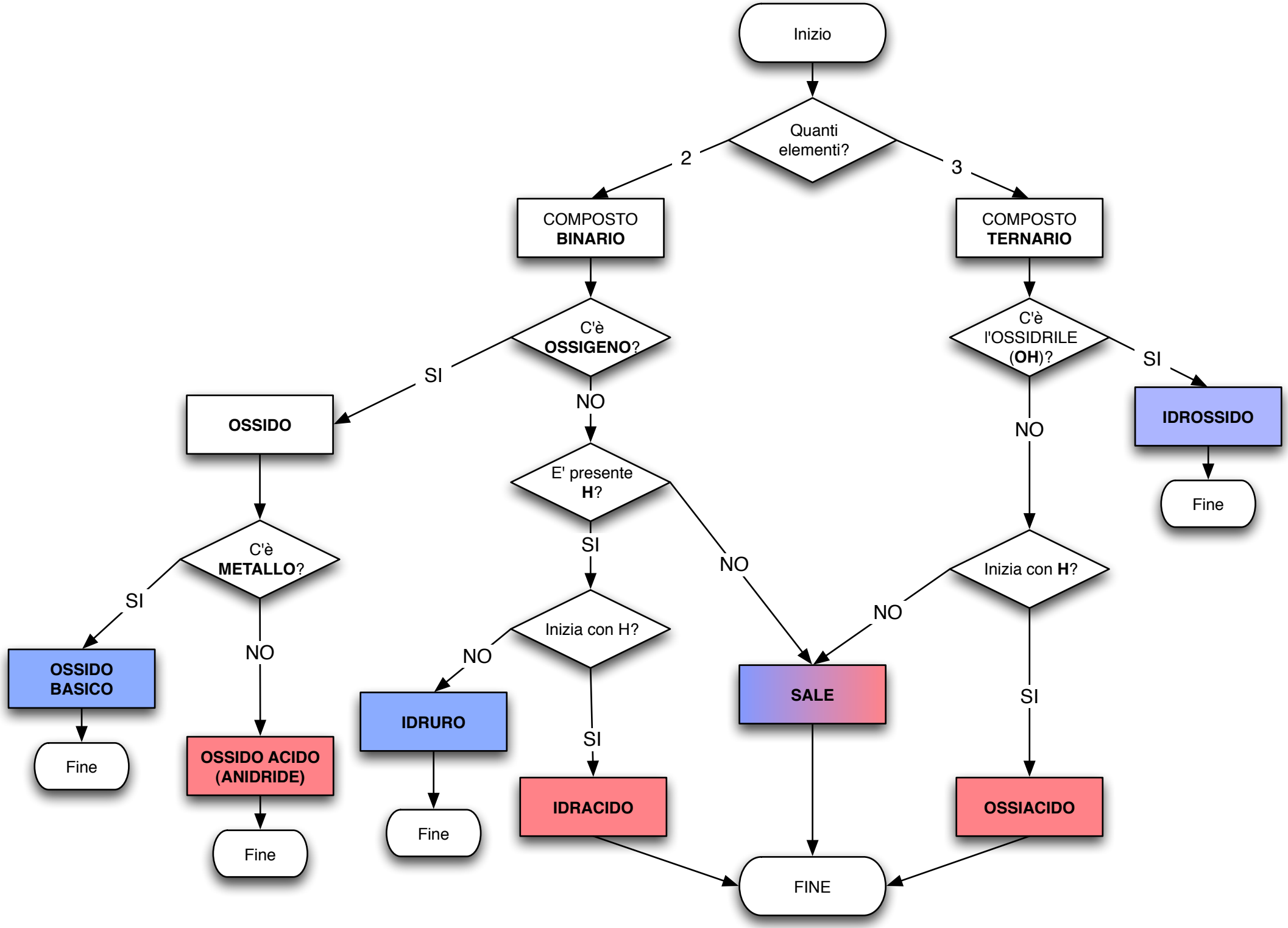
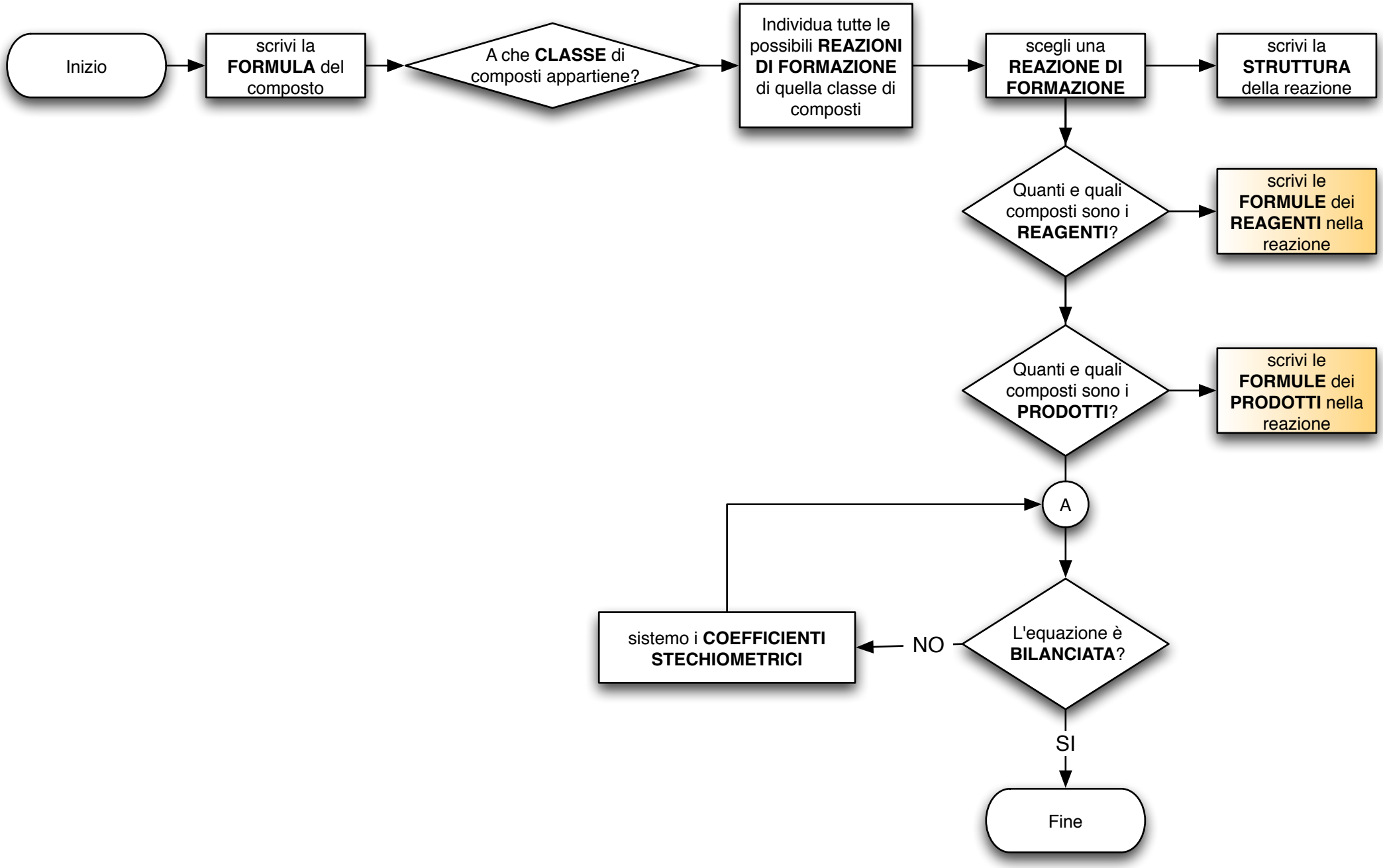
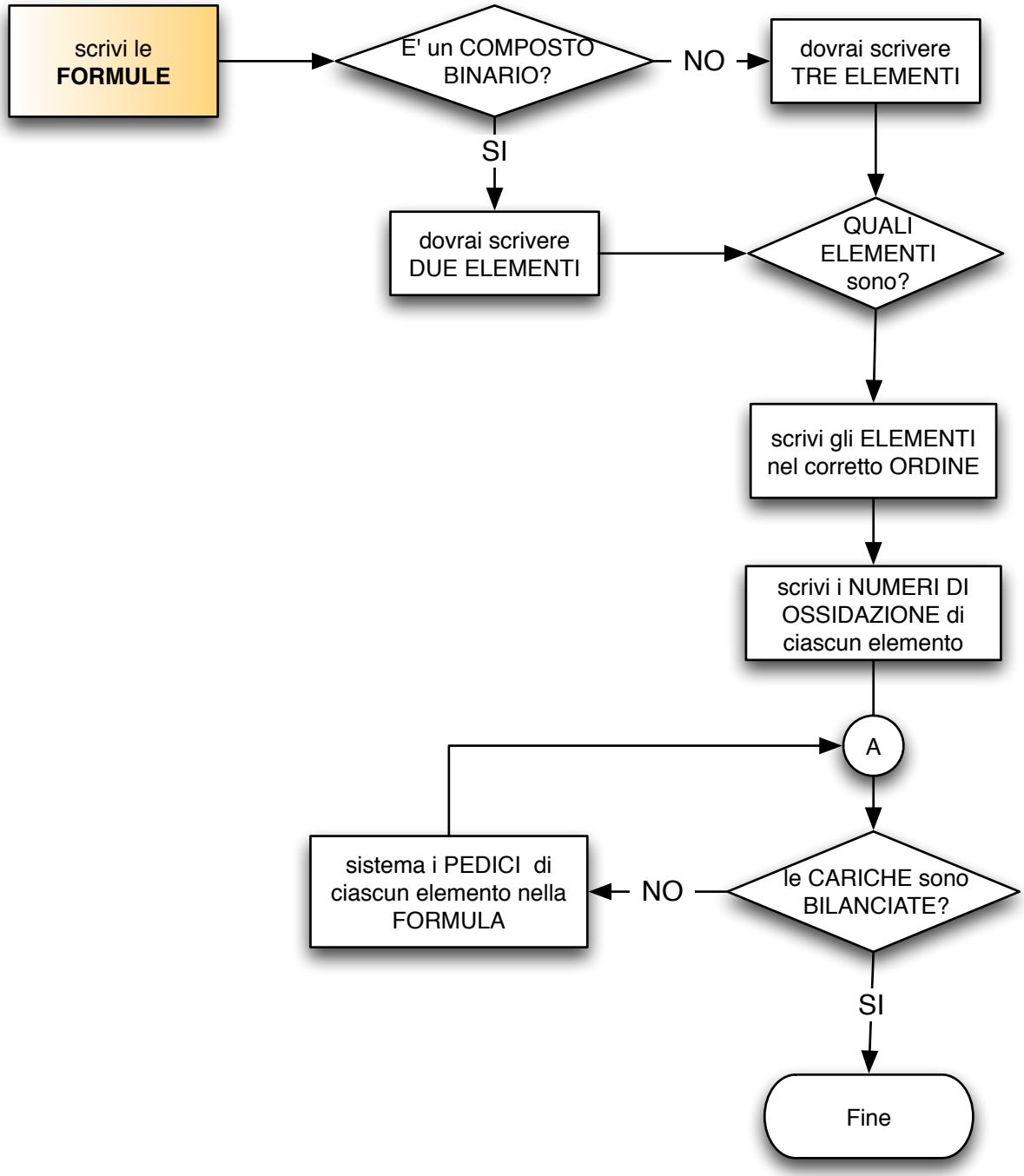
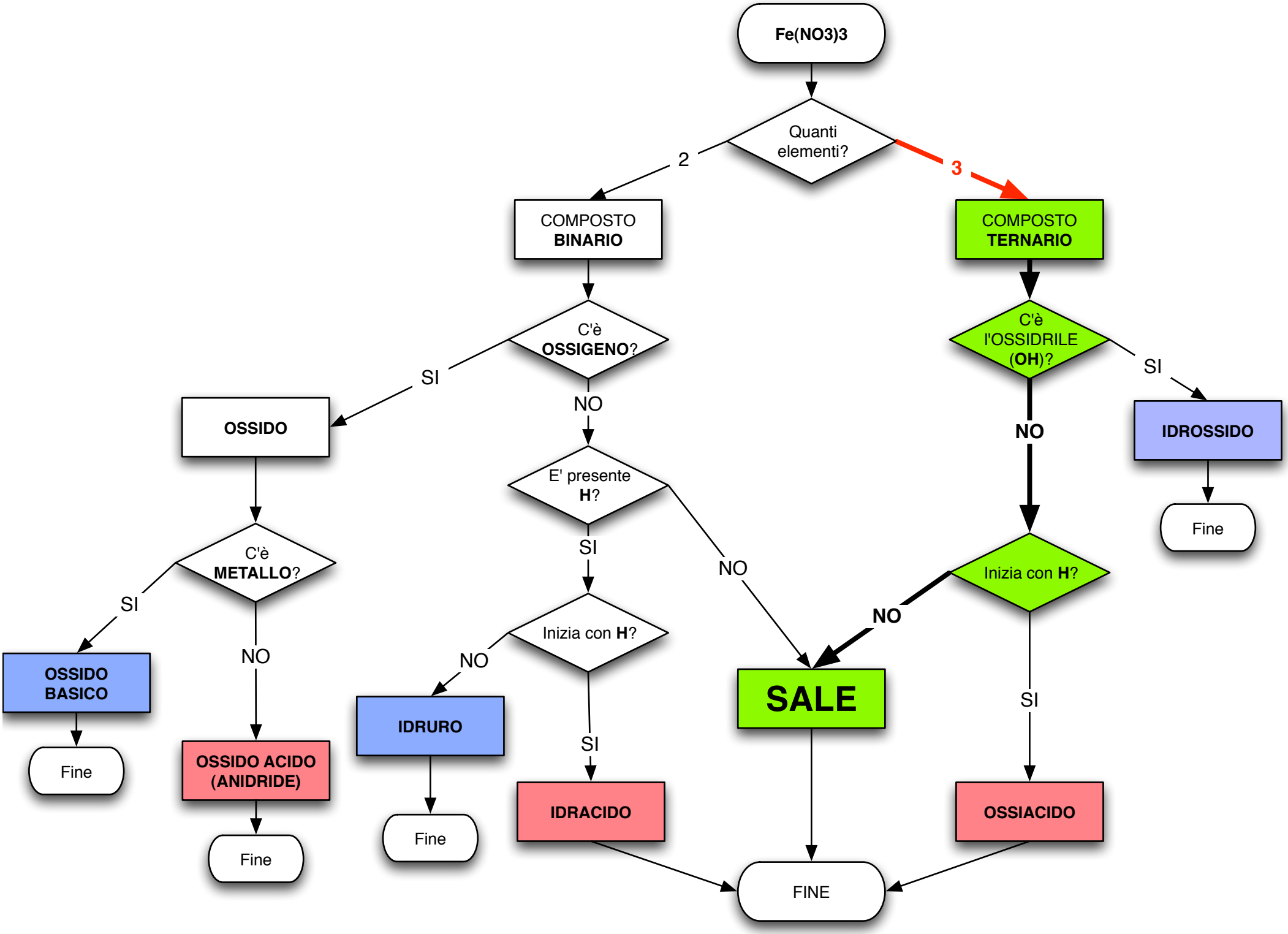
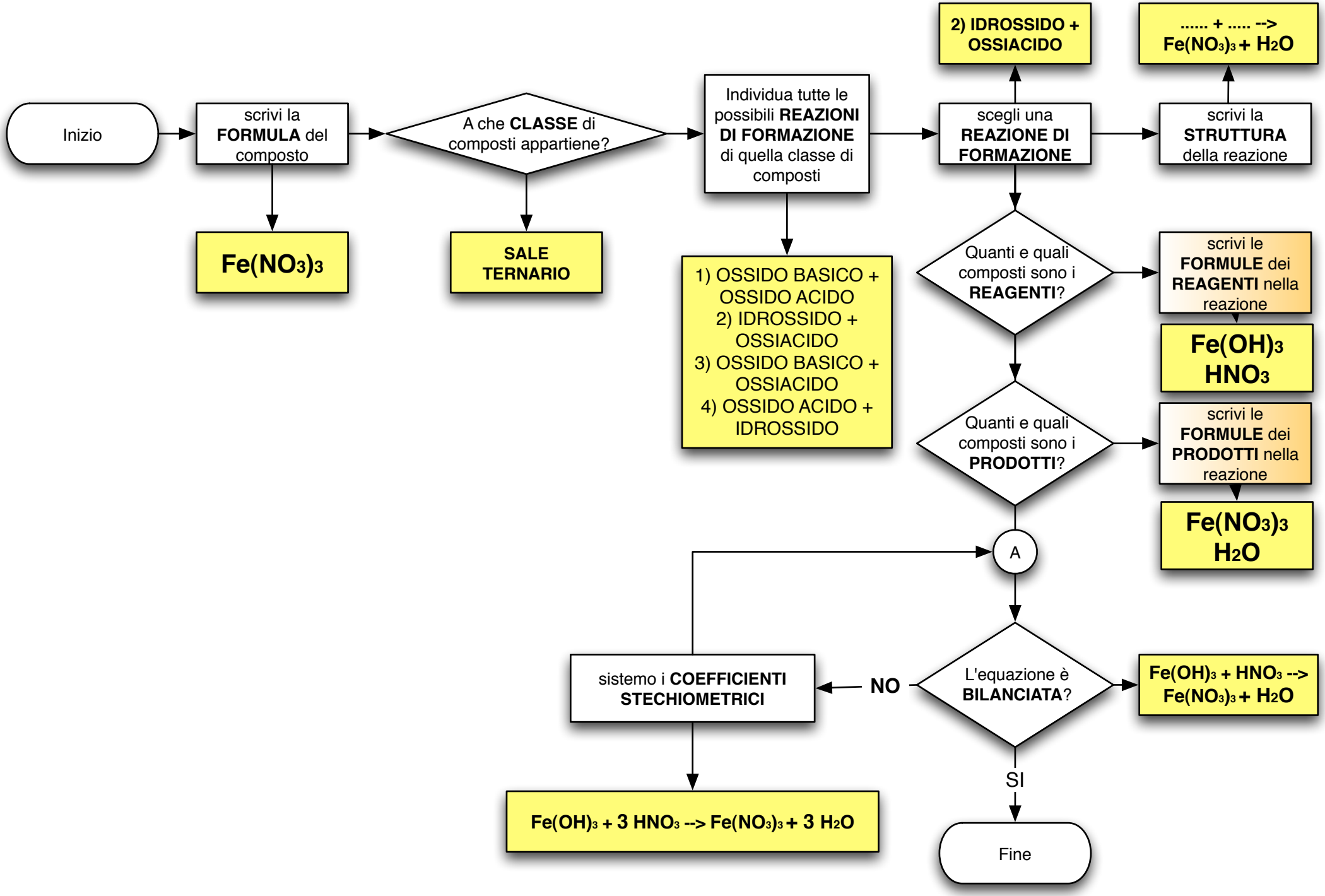

Inizio
Quanti elementi?
2
3
COMPOSTO BINARIO
COMPOSTO TERNARIO
C'è OSSIGENO?
SI
NO
OSSIDO
C'è METALLO?
SI
NO
OSSIDO BASICO
Fine
OSSIDO ACIDO (ANIDRIDE)
Fine
E' presente H?
SI
NO
Inizia con H?
NO
SI
IDRURO
Fine
IDRACIDO
SALE
C'è l'OSSIDRILE (OH)?
SI
NO
IDROSSIDO
Fine
Inizia con H?
NO
SI
OSSIACIDO
FINE

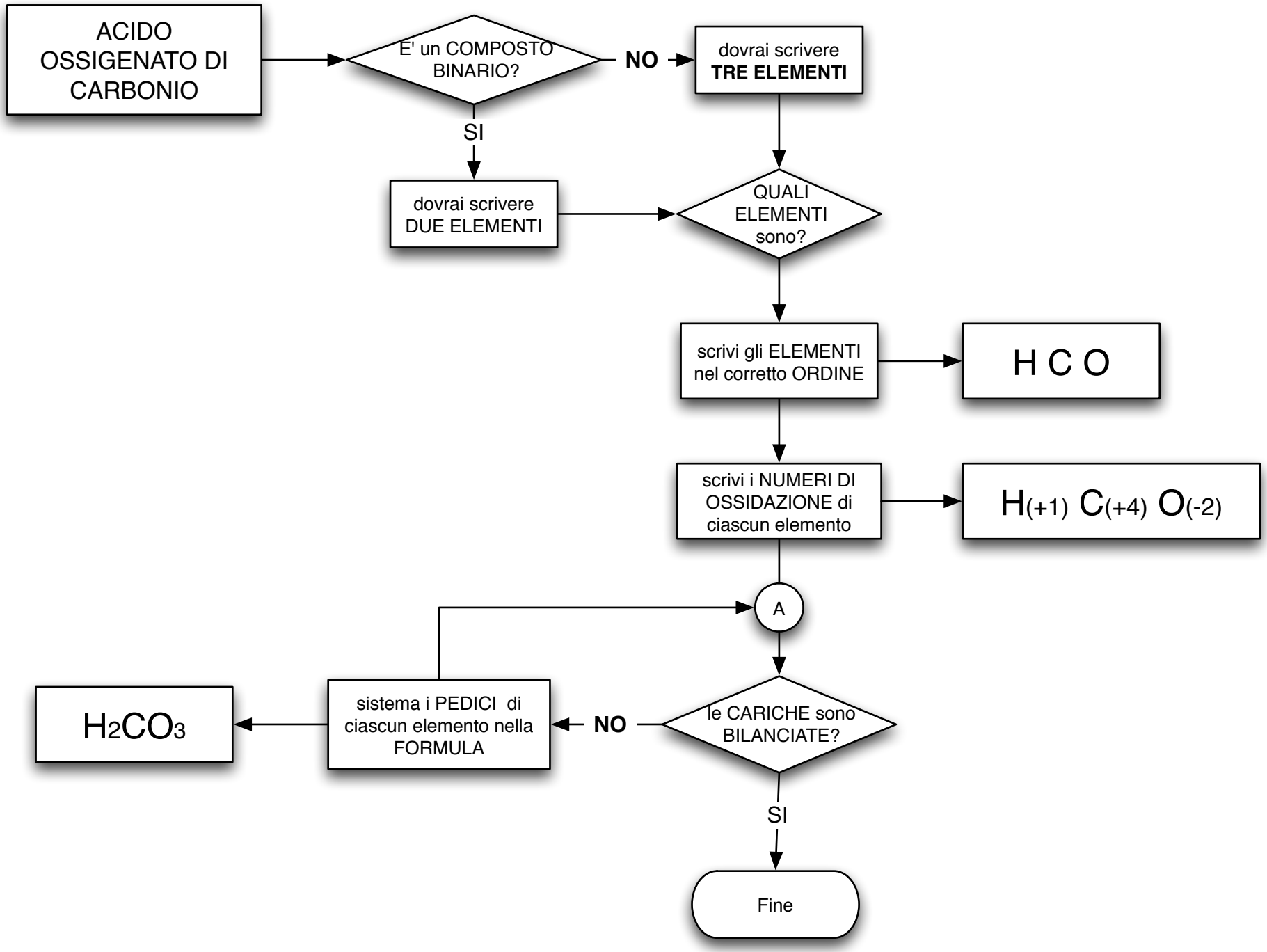
REAZIONI DI FORMAZIONE DEI COMPOSTI




scrivi le
FORMULE
E' un COMPOSTO
BINARIO?
NO
dovrai scrivere
TRE ELEMENTI
SI
dovrai scrivere
DUE ELEMENTI
QUALI
ELEMENTI
sono?
scrivi gli ELEMENTI
nel corretto ORDINE
scrivi i NUMERI DI
OSSIDAZIONE di
ciascun elemento
A
sistema i PEDICI di
ciascun elemento nella
FORMULA
NO
le CARICHE sono
BILANCIATE?
SI
Fine


Fe(NO3)3
Quanti elementi?
2
3
COMPOSTO BINARIO
COMPOSTO TERNARIO
C'è OSSIGENO?
SI
NO
OSSIDO
C'è METALLO?
SI
NO
OSSIDO BASICO
Fine
OSSIDO ACIDO (ANIDRIDE)
Fine
E' presente H?
SI
NO
Inizia con H?
NO
SI
IDRURO
Fine
IDRACIDO
SALE
C'è l'OSSIDRILE (OH)?
SI
NO
IDROSSIDO
Fine
Inizia con H?
NO
SI
OSSIACIDO
FINE


Inizio
scrivi la FORMULA del composto
Fe(NO3)3
A che CLASSE di composti appartiene?
SALE TERNARIO
Individua tutte le possibili REAZIONI DI FORMAZIONE di quella classe di composti
1) OSSIDO BASICO + OSSIDO ACIDO
2) IDROSSIDO + OSSIACIDO
3) OSSIDO BASICO + OSSIACIDO
4) OSSIDO ACIDO + IDROSSIDO
scegli una REAZIONE DI FORMAZIONE
2) IDROSSIDO + OSSIACIDO
scrivi la STRUTTURA della reazione
..... + ... --> Fe(NO3)3 + H2O
Quanti e quali composti sono i REAGENTI?
scrivi le FORMULE dei REAGENTI nella reazione
Fe(OH)3
HNO3
Quanti e quali composti sono i PRODOTTI?
scrivi le FORMULE dei PRODOTTI nella reazione
Fe(NO3)3
H2O
A
L'equazione è BILANCIATA?
Fe(OH)3 + HNO3 --> Fe(NO3)3 + H2O
NO
sistemo i COEFFICIENTI STECHIOMETRICI
Fe(OH)3 + 3 HNO3 --> Fe(NO3)3 + 3 H2O
SI
Fine


ACIDO OSSIGENATO DI CARBONIO
E' un COMPOSTO BINARIO?
NO
dovrai scrivere TRE ELEMENTI
SI
dovrai scrivere DUE ELEMENTI
QUALI ELEMENTI sono?
scrivi gli ELEMENTI nel corretto ORDINE
H C O
scrivi i NUMERI DI OSSIDAZIONE di ciascun elemento
H(+1) C(+4) O(-2)
A
le CARICHE sono BILANCIATE?
NO
sistema i PEDICI di ciascun elemento nella FORMULA
H2CO3
SI
Fine