



1. Scrivi l'equazione **bilanciata** di questa reazione chimica:

Nitrato di cobalto (II) + Idrossido di sodio →

Hai preparato un e un..... a partire da un e un.....

Realizzala in laboratorio e annota ciò che osservi:

.....

2. Scrivi l'equazione **bilanciata** di questa reazione chimica:

Solfato di ferro (III) + Idrossido di sodio →

Hai ottenuto un e un..... a partire da un..... e un

Realizzala in laboratorio e annota ciò che osservi:

.....

3. Scrivi l'equazione **bilanciata** di questa reazione chimica.

Zinco + acido cloridrico →

Hai preparato un..... e un..... facendo reagire un..... con un.....

Realizzala in laboratorio e annota ciò che osservi:

.....

4. Scrivi l'equazione **bilanciata** di questa reazione chimica:

Nitrato di piombo (II) + Acido cloridrico →

Hai preparato un e un..... a partire da un..... e un

Realizzala in laboratorio e annota ciò che osservi:

.....

Nome.....Cognome.....Classe.....Data.....

ATTENZIONE:

I prodotti impiegati non presentano particolare pericolosità.

SMALTIMENTO DEI RIFIUTI:

Versate il contenuto delle provette nel contenitore di raccolta liquidi.