1.

3

5

2

5

5

5

1

Ion Ci2+ solution aqueuse

Cu(s) métal rouge

Dans la liquere de fehling, le cuivre est sous forme d’ions Cu(H4C4O6)22-(aq), que l’on peut noter de manière simplifiée Cu(tartrate)22-

Solution aq

2)

Lors de la transformation chimique, il y a conservation de l’élément cuivre.

Les entités proposées ne diffèrent que par leurs nombres d’électrons : le noyau reste intacte lors de la transformation d’un atome en ion monoatomique.

Le noyau reste intacte seule e nombre d’électrons varie