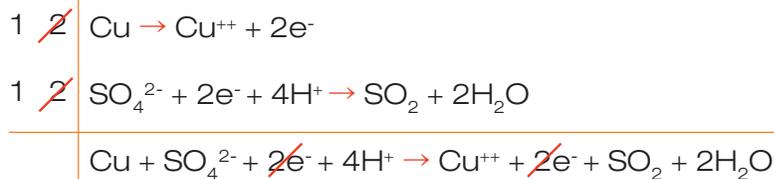


## Esempi di redox (2)

1) La reazione tra rame II (**Cu**) e acido solforico (**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**) porta alla formazione di solfato di rame II (**CuSO<sub>4</sub>**), anidride solforosa (**SO<sub>2</sub>**) e acqua (**H<sub>2</sub>O**):



Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



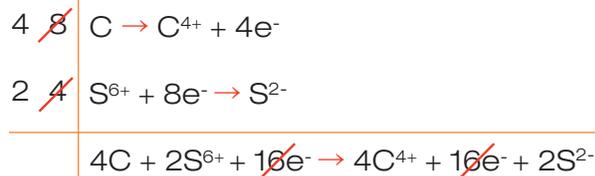
La reazione in forma molecolare diviene:



2) La reazione tra carbonio (**C**) e solfato di sodio (**Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**) porta alla formazione di solfuro di sodio (**Na<sub>2</sub>S**) e anidride carbonica (**CO<sub>2</sub>**):



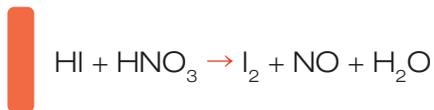
Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni, tenendo conto che è una reazione che avviene a secco e non in ambiente acquoso:



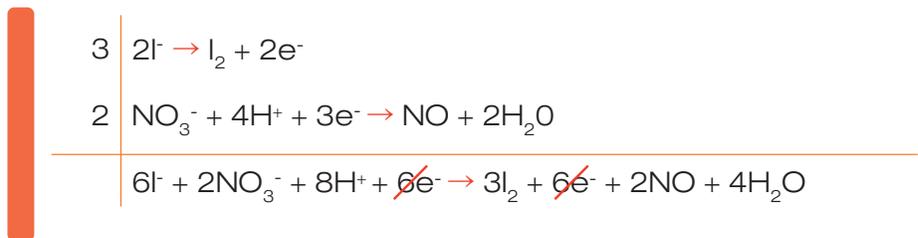
La reazione in forma molecolare diviene:



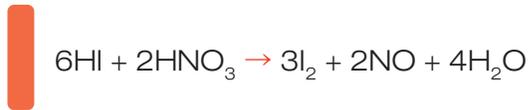
3) La reazione tra acido iodidrico (**HI**) e acido nitrico (**HNO<sub>3</sub>**) porta alla formazione di iodio (**I<sub>2</sub>**), monossido di azoto (**NO**) e acqua (**H<sub>2</sub>O**):



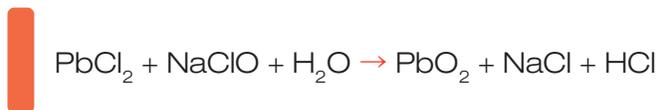
Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



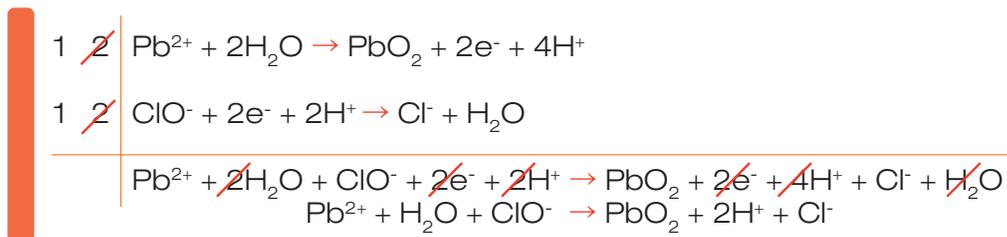
La reazione in forma molecolare diviene:



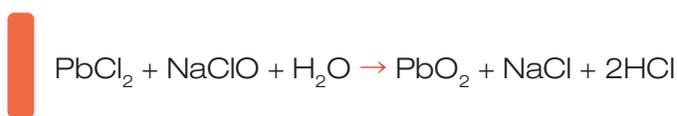
4) La reazione tra cloruro di piombo II (**PbCl<sub>2</sub>**) e ipoclorito di sodio (**NaClO**) porta alla formazione di biossido di piombo (**PbO<sub>2</sub>**), cloruro di sodio (**NaCl**) e acido cloridrico (**HCl**):



Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



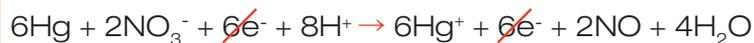
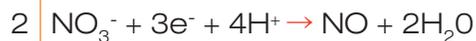
La reazione in forma molecolare diviene:



5) La reazione tra mercurio metallico (**Hg**), acido nitrico (**HNO<sub>3</sub>**) e acido solforico (**H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**) porta alla formazione di solfato di mercurio I (**Hg<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**), monossido di azoto (**NO**) e acqua (**H<sub>2</sub>O**):



Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



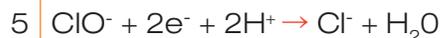
La reazione in forma molecolare diviene:



6) L'arsenico (**As**) reagisce con l'ipoclorito di sodio (**NaClO**) e acqua (**H<sub>2</sub>O**) portando alla formazione di acido arsenico (**H<sub>3</sub>AsO<sub>4</sub>**) e cloruro di sodio (**NaCl**):



Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



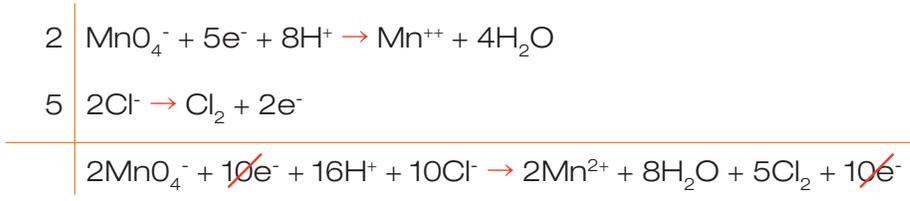
La reazione in forma molecolare diviene:



7) Il permanganato di potassio (**KMnO<sub>4</sub>**) reagisce con l'acido cloridrico (**HCl**) portando alla formazione di cloruro di potassio (**KCl**), cloruro di manganese II (**MnCl<sub>2</sub>**), cloro (**Cl<sub>2</sub>**) e acqua (**H<sub>2</sub>O**):



Il bilanciamento della reazione si effettua con lo schema delle semireazioni:



La reazione in forma molecolare diviene:

