

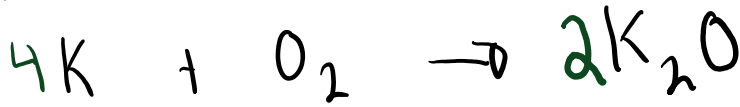
# Équilibrer les équations

Potassium + oxygène → oxyde de potassium  
(équation nominative)

Équation non-équilibrée:  $K_2O$



Équation équilibrée:



- 
- 
- 
- 

4	X	K	2	4
2		O	X	2

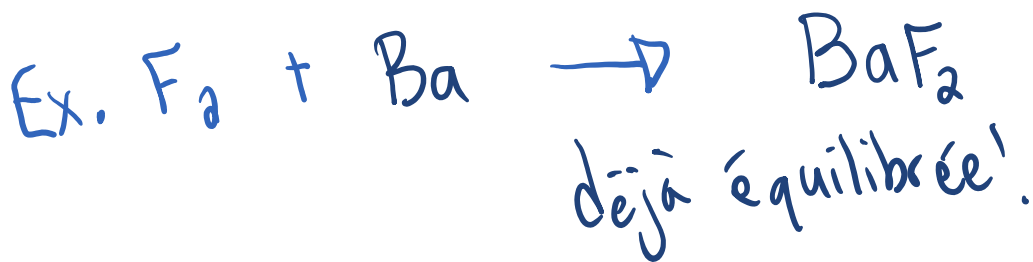


2	X	Na	X	2
2		Cl	X	2

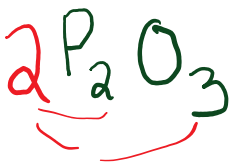


Li      - a  
 8

Avant		Après
1	C	1
2	O	2



6x	Na	3x6
2	N	x2



2 atomes de phosphore  
 3 atomes d'oxygène

→ 4 atomes de phosphore  
 → 6 atomes d'oxygène



1 - Ca

2 - N

6 - O



4 - Ca

8 - N

24 - O

Pour chaque sort de réaction:

- équilibré au moins 5 autres réactions;

- les 2 équations écrits