

Nom: \_\_\_\_\_

## Les composés ioniques — Les ions métalliques polyvalents

1. Si les éléments des paires suivantes étaient mélangés et chauffés, ils se combineraient pour former des composés ioniques solides. Dans cette fiche, utilise la forme ionique la plus courante de l'ion métallique polyvalent. La forme la plus courante figure en premier dans le tableau périodique. Par exemple, le fer existe sous forme d'ions  $2+$  et  $3+$ ; le fer III est le plus courant.

	Nom	Formule
a) fer et soufre	sulfure de fer III	$Fe^{3+} + S^{2-} \rightleftharpoons Fe_2S_3$
b) cuivre et oxygène	_____	_____
c) manganèse et fluor	_____	_____
d) or et azote	_____	_____
e) chrome et chlore	_____	_____
f) platine et phosphore	_____	_____
g) nickel et oxygène	_____	_____
h) cobalt et brome	_____	_____
i) tungstène et iode	_____	_____
j) manganèse et soufre	_____	_____

à suivre...