

## Exemples :

- Système or-argent (Au-Ag) :

	Réseau	R (nm)	Électronégativité
<b>Au</b>	c.f.c.	0,147	1,9
<b>Ag</b>	c .f.c.	0,144	2,4

L'or et l'argent forment des solutions solides en toutes proportions car ils répondent aux critères précédents.

- Système fer-nickel (Fe-Ni) :

	Réseau	R (nm)	Électronégativité
<b>Ni</b>	c.f.c.	0,124	1,8
<b>Fe<sub>γ</sub></b>	c.f.c.	0,126	1,8
<b>Fe<sub>α</sub></b>	c.c.	0,124	1,8

Le nickel forme une solution solide en toute proportion avec le fer  $\gamma$  mais pas avec le fer  $\alpha$ .