

العنصر	التوزيع e	الدور	القوة	العدد
16 S	$10[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$	3	VI A	16
47 Ag	$36[\text{Kr}] 5s^2 4d^9$ البنية الأكثر استقراراً	5	IB	11
	$36[\text{Kr}] 5s^1 4d^{10}$			

- 1

2 - تحديد Z :
 $x^{-2} : 18[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$ *

$\Rightarrow x = 18[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^4$ 0,25

$\Rightarrow \boxed{Z = 34}$ 0,25

$y^{+3} : 18[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$ *

$\Rightarrow y = 36[\text{Kr}] 5s^2 4d^1 = 0 \Rightarrow Z_y = 39$ 0,25

* D \Rightarrow دور Ag = 5 : الغاز الخامل الذي يسبق D هو Kr
 يمتلك 6 إلكترونات و 5 إلكترونات الأخرى ينتمي
 إلى القوة VI A : S أو P.

D : $36[\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^4 = 0 \Rightarrow Z_D = 52$ 0,25

3 - العناصر التي تنتمي إلى عائلة المعادن هي : Ag و Y لأنها تمتلك
 عدد من الإلكترونات الخارجية nsnp أقل من 4 .
 (9,25)