

III. قارن تصاعديا بين كهروسالبية هذه العناصر.

IV. أحسب الشحنة النووية الفعلية لأحد الكترونات المحط (4s) للكالسيوم : Ca^{20} . مع تبين المرحلة في الحساب انطلاقا من توزيع العنصر (من دون الكتابة بالغاز الخامل).

V. أحسب طاقة إلكترون المحط (4s) للكالسيوم باستعمال قواعد سلاتر (نأخذ $(n^*(4) = 4)$)

VI. أعط نموذج لويس الأكثر استقرارا لـ : $NOBr$, FCl_5 , NO_4^{3-} , XeO_3 , NO_3^-

$NOBr$	FCl_5	NO_4^{3-}	XeO_3	NO_3^-
$C_f(N) =$	$C_f(F) =$	$C_f(N) =$	$C_f(Xe) =$	$C_f(N) =$

F(9) ; Xe(54) ; O(8) ; N(7) ; Cl(17) ; Br(35)