

www.pc-lycee.com

حل التمرين 10

1. تكون ذرة الأوكسجين من 8 بروتونات و 8 نوترونات و 8 إلكترونات .
2. يتكون أيون الأوكسجين من 8 بروتونات و 8 نوترونات و 10 إلكترونات .
3. شحنة الايون :  $q = Z(e) + N_e(-e)$  حيث  $N_e$  عدد الإلكترونات

$$q = 8e - 10e = -2e$$

نستنتج رمز هذه الذرة :  $O^{2-}$  .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com