

9 Protons et neutrons

L'atome de bore, que l'on retrouve dans certains minéraux comme le borax, possède 5 électrons et 11 nucléons.



1. Quel nom donne-t-on au nombre de protons dans un atome ?
2. Donner sa valeur dans le cas de l'atome de bore.
3. Donner la relation entre le nombre de neutrons N , le nombre de masse A et le numéro atomique Z dans le cas général.
4. Calculer la valeur de N dans le cas du bore.

1. C'est le numéro atomique
2. Le numéro atomique du Bore est 5
3. La relation est $N=A-Z$
4. Le nombre de neutrons: $N=11-5=6$