

Calculatrice interdite.

Données : masse d'un nucléon : $m_{\text{nucléon}} \approx 1,7 \times 10^{-27} \text{ kg}$

NOM :
Prénom :

/10

Soit un atome de sodium Na défini par : $Z = 11$ et $A = 20$.

- ✂ 1. A quoi correspond Z ? Comment appelle-t-on cette lettre ? /1
- ✂ 2. Donner le symbole du noyau de sodium et donner la constitution précise de ce noyau. /3
- ✂ 3. Quelle est la taille moyenne d'un atome en m ? en nm ? /2
- ✂ 4. Combien d'électrons possède l'ion sodium Na^+ ? Quelle est la structure électronique de cet ion ? /1,5
- ✂ 5. Rappeler la règle de l'octet. /1
- ✂ 6. Calculer la masse du noyau de sodium puis la masse de l'atome. /1,5