Talamid.ma : هذا الملف تم تحميله من موقع

>>>>Ex1 :

>>A_ : Le métal d'aluminium est un bon conducteur de la chaleur, il est plus léger que les autres métaux (fer, cuivre ...) , et sa fabrication est moins couteuse ,ce qu' il rend important dans la vie quotidien ,surtout dans les ustensiles de cuisine .

1) les ustensiles de cuisine son t-il des objectes ou matériaux ?

2) donner les deux caractéristiques des métaux ?

>>B_ :le numéro atomique de l'atome d'aluminium est Z=13

1) **Préciser la charge d'électrons d'atome d'aluminium en fonction de la charge primaire (e) ? ' Qe'**
2) **Préciser la charge du noyau d'atome d'aluminium en fonction de la charge primaire (e) ? 'Qn'**
3) **Calculer la charge de cet atome ? 'Qa'**

>>C_ :l'atome d'aluminium peu perd trois électrons

1) **Donner le symbole de cet ion et préciser son type ?**
2) **Calculer la charge d'électrons de cet ion en fonction du coulomb © ? 'q1'**
3) **Calculer la charge du noyau de cet ion en fonction du coulomb © ?'q2 '**
4) **Déduire la charge d'ion ? 'q'**

>>>>>Ex2 :

L'atome d'oxygène O se transforme en ion O^{2-}

1) **Expliquer cette transformation ?**
2) **Calculer la charge d'électrons d'ion en fonction du coulomb © ?**

>donnes :Z(O)= 8 ; e=1,6.10^-19 C

>>>>> Ex3

L'ion du carbonate se compose d'un atome du carbone et trois atomes d'oxygène et il a deux charges positives.

1) **Donner le symbole de cet ion et préciser son type ?**
2) **Donner la charge d'ion en fonction de la charge primaire ?**
3) **Calculer la charge d'ion en fonction du coulomb © ?**

>>>>> Ex4 :

A>> le numéro atomique d'atome de nitrogène (l'azote) N est Z=7

1) **Donner la définition du numéro atomique ?**
2) **Préciser le nombre d'électron de cet atome ?**

Préciser la charge d'électrons de cet atome en fonction de la charge premiere (e) ?

3) **Préciser la charge du noyau de cet atome en fonction de la charge primaire (e) ?**
4) **Déduire la charge de cet atome ?**

>>B _ : dans des conditions précises l'atome d'azote se transforme en ion après avoir gagné trois électrons

1) **Donner le symbole de cet ion et préciser son type ?**
2) **Calculer la charge d'électrons de cet ion en fonction du coulomb © ? 'q1'**
3) **Calculer la charge du noyau de cet ion en fonction du coulomb © ?'q2 '**
4) **Déduire la charge d'ion ? 'q'**

>>>>>Ex *(la masse de l'atome est centre dans le noyau)*

Jusqu'à présent L'atome d'hydrogène (H) est le plus petit atome dans le monde, il possède un seule électron sa masse est Me=9,109.10^(-31)kg, la masse noyau de cet atome est Mn=1,67.10^(-27)kg ,

Calculer la division de Mn sur Me et donne une conclusion ?

Rappel

>>pour l'atome :

Qe= -Ze
Qn= +Ze
Qa= Qe +Qn =0

>>>pour l'ion :

Qe= -nb.e (nb :le nombre d'électrons)
Qn= +Ze
Qi= Qe +Qn
e= la charge primaire
Z=le numéro atomique

لا تقل أبداً أني سوف أفشل ، فإن عقلك الباطن لا يأخذ الأمر بشكل هزلي بل إنه يشرع فوراً بتحقيقه ..
- بيل غيتس



elbouzaiabdelhadi@gmail.com

Talamid.ma : للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع