EX 26 p 48:

1)

Ion iodure

127

I-

53

2

K+

3

I-+K+=KI

4

127

I

53

131

I

53

Correction

/Numéro atomique

Isotope => même Z et A≠

\nombre de masse (nucléon) (protons+neutrons)

127 131

53I ; 53I

53 protons 53 protons

127 nucléons 131 nucléons

127-53=74neutrons 131-53=78neutrons

5

Ces isotopes diffèrent avec leurs nombres neutrons.

Correction

≠neutrons

6

(K)²(l)8(M)18+25

On ne peut pas appliquer la loi puisque l'on a appris que la formule jusqu'a N, est il reste 25 électrons à placer.

Correction

9FK²L7

EX 27 p 48

1)

L'atome de souffre est présent dans les deux solutions car il est cité dans les deux formules.

2)

2-

S²- est monoatomique car il n'y a que le souffre or dans la formule S2 O3

Contient deux noyaux le noyau de souffre S et le noyau d'oxygène O.

3)

16

S

32

Il a 16 protons et 32 neutrons+protons.

Correction

(16, 32 S)

16 protons

16 neutrons.

4)

(K)²(l)8(M)6

Comme la coche externe M contient 6e et qu'elle en avoir jusqu'a 18 alors elle n'est pas saturée.

Correction

S🡪(K)²(L)8(M)6.

Saturée2 saturée8 saturée8

Duet octet octet

5)

La particularité de l'atome de soufre sachant qu'il n'est pas saturé est qu'il aura non 16e mais 18e et M ne sera toujours pas saturé.

correction

S²-(K)²(L)8(M)8

16 neutrons

16 protons

18e

6)

Il faudra deux ions sodium pour compenser la charge 2- car

S2-+Na+ 🡪 SNa.

Correction

Il en faut 2

2Na++S²---> Na2S(s)

(aq) (aq)

N°13

1. R=1,1fm=1,1\*10fm4

=1\*10°fm

=10°fm=10°\*10-15m

=10-15m

28

Si

14

14 protons

28 nucléons

14 neutrons

Nnoyau=nnucléons\*A

=1,67\*10-27\*28

=4,676\*10-26kg