

Travaux dirigés La mole.

1

H

1,008

3

Li

6,94

11

Na

22,99

19

K

39,10

37

Rb

85,47

55

Cs

132,91

87

Fr

(223)

4

Be

9,01

12

Mg

24,30

20

Ca

40,08

38

Sr

87,62

56

Ba

137,33

88

Ra

(226)

21

Sc

44,96

39

Y

88,91

72

Hf

178,49

104

Rf

(267)

22

Ti

47,87

40

Zr

91,22

73

Ta

180,95

105

Db

(268)

23

V

50,94

41

Nb

92,91

74

W

183,84

106

Sg

(269)

24

Cr

52,00

42

Mo

95,95

75

Re

186,21

107

Bh

(270)

25

Mn

54,94

43

Tc

(97)

76

Os

190,23

108

Hs

(269)

26

Fe

55,85

44

Ru

101,07

77

Ir

192,22

109

Mt

(278)

27

Co

58,93

45

Rh

102,91

78

Pt

195,08

110

Ds

(281)

28

Ni

58,69

46

Pd

106,42

79

Au

196,97

111

Rg

(282)

29

Cu

63,55

47

Ag

107,87

80

Hg

200,59

112

Cn

(285)

30

Zn

65,38

48

Cd

112,41

81

Tl

204,38

113

Nh

(286)

31

Ga

69,72

49

In

114,82

82

Pb

207,2

114

Fl

(289)

32

Ge

72,63

50

Sn

118,71

83

Bi

208,98

115

Mc

(290)

33

As

74,92

51

Sb

121,76

84

Po

(209)

116

Lv

(293)

34

Se

78,97

52

Te

127,60

85

At

(210)

117

Ts

(294)

35

Br

79,90

53

I

126,90

86

Rn

(222)

36

Kr

83,80

54

Xe

131,29

88

Og

(294)

Tableau périodique des éléments

6

C

Carbone

12.011

Numéro atomique

Symbol chimique

Nom chimique

Masse atomique (grammes)

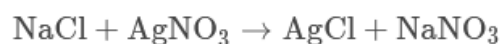
Soit la réaction suivante :



Combien de moles de H_2O seront produites à partir de 42,0 g de H_2O_2 ?

moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)

On considère la réaction suivante :

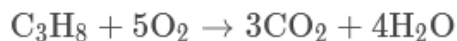


Quelle masse de AgCl en grammes peut-on obtenir à partir de 7,00 g de NaCl et 95,0 g de AgNO_3 ?

g (arrondir à 3 chiffres significatifs)

Travaux dirigés La mole.

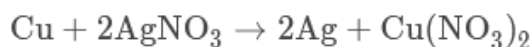
On considère la réaction suivante :



Quelle masse de CO_2 en grammes peut-on obtenir à partir de 7,00 g de C_3H_8 et 98,0 g de O_2 ?

g (arrondir à 3 chiffres significatifs)

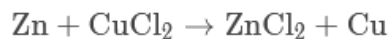
On considère la réaction suivante :



Quelle masse de Ag en grammes peut-on obtenir à partir de 19,0 g de Cu et 125 g de AgNO_3 ?

g (arrondir à 3 chiffres significatifs)

Soit la réaction suivante :

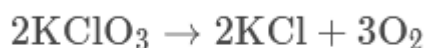


Combien de moles de ZnCl_2 seront produites si on met 21,0 g de Zn en présence d'un excès de CuCl_2 ?

moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)

Travaux dirigés La mole.

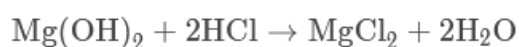
Soit la réaction suivante :



Combien de moles de KCl seront produites à partir de 15,0 g de KClO_3 ?

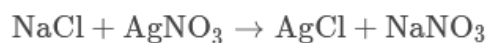
moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)

Soit la réaction suivante :



Combien de moles de MgCl_2 seront produites à partir de 65,0 g de $\text{Mg}(\text{OH})_2$, en considérant que HCl est en excès ?

Soit la réaction suivante :

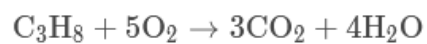


Combien de moles de AgCl seront produites à partir de 83,0 g de AgNO_3 , en considérant que NaCl est en excès ?

moles (arrondir à trois chiffres significatifs)

Travaux dirigés La mole.

Soit la réaction suivante :



Combien de moles de CO_2 seront produites si on met 79,0 g de C_3H_8 en présence d'un excès de O_2 ?

moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)