

1 H 1,008																	2 He 4,00		
3 Li 6,94	4 Be 9,01													5 B 10,81	6 C 12,01	7 N 14,01	8 O 16,00	9 F 19,00	10 Ne 20,18
11 Na 22,99	12 Mg 24,30													13 Al 26,98	14 Si 28,09	15 P 30,97	16 S 32,06	17 Cl 35,45	18 Ar 39,95
19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,38	31 Ga 69,72	32 Ge 72,63	33 As 74,92	34 Se 78,97	35 Br 79,90	36 Kr 83,80		
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,95	43 Tc (97)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,91	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29		
55 Cs 132,91	56 Ba 137,33		72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,84	75 Re 186,21	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,2	83 Bi 208,98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)		
87 Fr (223)	88 Ra (226)		104 Rf (267)	105 Db (268)	106 Sg (269)	107 Bh (270)	108 Hs (269)	109 Mt (278)	110 Ds (281)	111 Rg (282)	112 Cn (285)	113 Nh (286)	114 Fl (289)	115 Mc (290)	116 Lv (293)	117 Ts (294)	118 Og (294)		

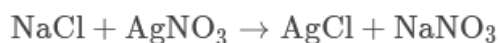
Soit la réaction suivante :



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

moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)

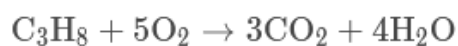
On considère la réaction suivante :



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)

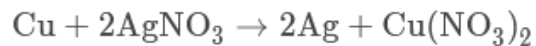
On considère la réaction suivante :



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)

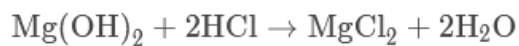
Soit la réaction suivante :



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

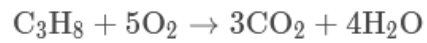
moles (arrondir à 3 chiffres significatifs)

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 ?

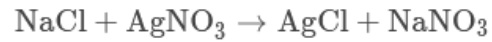
Soit la réaction suivante :



Combien de moles de 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)

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)