

Question 6

Non répondue

Noté sur 1,00

On s'intéresse à la formation des ions les plus probables pour quelques éléments : Aluminium (Al) ; Baryum (Ba) ; Césium (Cs) ; Cuivre (Cu) ; Iode (I). Indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).

1 (Ia)	2 (IIa)		3 (IIIB)	4 (IVB)	5 (VB)	6 (VIB)	7 (VIIB)	8 (VIIIb)	9 (VIIIb)	10 (VIIIb)	11 (IB)	12 (IIB)	13 (IIIA)	14 (IVa)	15 (Va)	16 (VIA)	17 (VIIa)	18 (VIIIA)
1,01 H	9,01 Li	4,00 He	44,96 Sc	47,88 Ti	50,94 V	52,00 Cr	54,94 Mn	55,85 Fe	58,93 Co	58,69 Ni	63,55 Cu	65,39 Zn	10,81 B	12,01 C	14,01 N	16,00 O	19,00 F	20,18 Ne
22,99 Na	24,31 Mg		88,91 Y	91,22 Zr	92,91 Nb	95,94 Mo	101,07 Ru	102,91 Rh	106,42 Pd	107,87 Ag	112,41 Cd	114,82 In	26,98 Al	28,09 Si	30,97 P	32,07 S	35,45 Cl	39,95 Ar
39,10 K	40,08 Ca		174,97 Lu	178,49 Hf	180,95 Ta	183,85 W	186,21 Re	190,21 Os	192,22 Ir	195,08 Pt	196,97 Au	200,59 Hg	69,72 Ga	72,61 Ge	74,92 As	78,96 Se	79,90 Br	83,80 Kr
85,47 Rb	87,62 Sr		232,04 Ac*	231,04 Th	238,03 Pa								114,82 In	118,71 Sn	121,75 Sb	127,60 Te	126,90 I	131,29 Xe
132,91 Cs	137,33 Ba	57-70	103 La	104 Ce	105 Pr	106 Nd	107 Pm*	108 Sm	109 Eu	110 Gd	111 Tb	112 Dy	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po*	85 At*	86 Rn*
Fr*	Ra*	89-102	Lr*	Rf*	Db*	Sg*	Bh*	Hs*	Mt*	Uun*	Uuu*	Uub*						
87	88		103	104	105	106	107	108	109	110	111	112						

138,92 La	140,12 Ce	140,91 Pr	144,24 Nd	Pm*	150,36 Sm	151,97 Eu	157,25 Gd	158,93 Tb	162,50 Dy	164,93 Ho	167,26 Er	168,93 Tm	173,04 Yb
57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
Ac*	Th	Pa	U	Np*	Pu*	Am*	Cm*	Bk*	Cf*	Es*	Fm*	Md*	No*
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102

Masse atomique relative,  
donnée avec deux décimales

M<sub>r</sub>

X

Z

Symbole de l'élément

Nombre atomique

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Il y a deux cations possibles pour le cuivre.
- ☐ L'aluminium peut donner l'ion Al<sup>+</sup>.
- ☐ L'iode peut donner l'ion I<sup>2-</sup>.
- ☐ Le césium peut donner l'ion Cs<sup>2+</sup>.
- ☐ Le baryum peut donner l'ion Ba<sup>2+</sup>.

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Il y a deux cations possibles pour le cuivre., Le baryum peut donner l'ion Ba<sup>2+</sup>.

Question 7

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes relatives, indiquer la (ou les) proposition (s) qui correspond (ent) à une augmentation de l'entropie.

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ congélation d'un liquide
- ☐ 1L CH<sub>3</sub>COONa (1M) → 1L CH<sub>3</sub>COONa (2M)
- ☐ fusion d'un solide
- ☐ 1 mole N<sub>2</sub> (298K, 1 atm) → 1 mole N<sub>2</sub> (100K, 2 atm)
- ☐ sublimation d'un solide

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : fusion d'un solide, sublimation d'un solide