



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. Une espèce chimique est	Un constituant microscopique de la matière	Un ensemble d'atomes électriquement neutre	Un ensemble d'entités chimiques toutes identiques	Un ensemble d'atomes électriquement chargé
2. Dans le chlorure de calcium de formule chimique CaCl_2 il y a deux anions chlorure Cl^- et	Un cation calcium Ca^+	Un cation calcium Ca^{2+}	Un cation calcium Ca^{3+}	Deux cations calcium Ca^+
3. Un ion est une entité chimique qui peut être	Composée d'un atome	Composée de plusieurs atomes	Chargée positivement	Chargée négativement
4. Le numéro atomique d'un élément chimique correspond exactement au nombre	De nucléons	De protons	De neutrons	D'électrons
5. Un atome possédant 9 protons, et 20 nucléons s'écrit de façon conventionnelle :	$^{29}_9\text{X}$	$^{11}_9\text{X}$	$^9_{20}\text{X}$	$^{20}_9\text{X}$
6. Les atomes sont principalement constitués	De charges positives	De charges négatives	De particules neutres	De vide
7. La charge électrique des protons et électrons s'exprime en	Ohms	Ampères	Volts	Coulombs
8. Les nucléons sont l'ensemble	Des protons et des électrons	Des protons et des neutrons	Des neutrons et des électrons	Des protons des neutrons et des électrons
9. Un atome a une taille d'environ	10^0 m	10^{-5} m	10^{-10} m	10^{-15} m
10. L'ion oxyde O^{2-} ayant pour écriture conventionnelle $^{16}_8\text{O}$ possède	10 électrons	16 neutrons	8 neutrons	8 nucléons



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. Dans le chlorure d'aluminium de formule chimique AlCl_3 il y a trois anions chlorure Cl^- et	Trois cations aluminium Al^+	Un cation aluminium Al^+	Un cation aluminium Al^{2+}	Un cation aluminium Al^{3+}
2. Un atome possédant 7 protons, et 8 neutrons s'écrit de façon conventionnelle :	$^{15}_7\text{X}$	$^{7}_{15}\text{X}$	^8_7X	$^{15}_8\text{X}$
3. Les atomes sont principalement constitués	De vide	De charges positives	De charges négatives	De particules neutres
4. Un ion est une entité chimique qui peut être	Composée d'un atome	Composée de plusieurs atomes	Chargée positivement	Chargée négativement
5. Les nucléons sont l'ensemble	Des protons et des électrons	Des protons et des neutrons	Des neutrons et des électrons	Des protons des neutrons et des électrons
6. Une entité chimique est	Un ensemble d'entités chimiques toutes identiques	Un constituant microscopique de la matière	Un ensemble d'atomes électriquement neutre	Un ensemble d'atomes électriquement chargé
7. Le nombre de masse d'un élément chimique est aussi le nombre	De protons	De neutrons	De nucléons	D'électrons
8. Le noyau d'un atome a une taille d'environ	10^{-10} m	10^{-15} m	10^{-5} m	10^{-20} m
9. L'ion potassium K^+ ayant pour écriture conventionnelle $^{39}_{19}\text{K}$ possède	39 neutrons	19 électrons	18 électrons	20 neutrons
10. La charge électrique des protons et électrons s'exprime en	Ohms	Coulombs	Volts	Ampères



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. Une espèce chimique est	Un constituant microscopique de la matière	Un ensemble d'atomes électriquement neutre	Un ensemble d'entités chimiques toutes identiques	Un ensemble d'atomes électriquement chargé
2. Dans le chlorure de calcium de formule chimique CaCl_2 il y a deux anions chlorure Cl^- et	Un cation calcium Ca^+	Un cation calcium Ca^{2+}	Un cation calcium Ca^{3+}	Deux cations calcium Ca^+
3. Un ion est une entité chimique qui peut être	Composée d'un atome	Composée de plusieurs atomes	Chargée positivement	Chargée négativement
4. Le numéro atomique d'un élément chimique correspond exactement au nombre	De nucléons	De protons	De neutrons	D'électrons
5. Un atome possédant 9 protons, et 20 nucléons s'écrira de façon conventionnelle :	$^{29}_9\text{X}$	$^{11}_9\text{X}$	$^{9}_{20}\text{X}$	$^{20}_9\text{X}$
6. Les atomes sont principalement constitués	De charges positives	De charges négatives	De particules neutres	De vide
7. La charge électrique des protons et électrons s'exprime en	Ohms	Ampères	Volts	Coulombs
8. Les nucléons sont l'ensemble	Des protons et des électrons	Des protons et des neutrons	Des neutrons et des électrons	Des protons des neutrons et des électrons
9. Un atome a une taille d'environ	10^0 m	10^{-5} m	10^{-10} m	10^{-15} m
10. L'ion oxyde O^{2-} ayant pour écriture conventionnelle $^{16}_8\text{O}$ possède	10 électrons	16 neutrons	8 neutrons	8 nucléons



Plusieurs réponses possibles – Penser à cocher la version en bas à droite!

	A	B	C	D
1. Dans le chlorure d'aluminium de formule chimique AlCl_3 il y a trois anions chlorure Cl^- et	Trois cations aluminium Al^+	Un cation aluminium Al^+	Un cation aluminium Al^{2+}	Un cation aluminium Al^{3+}
2. Un atome possédant 7 protons, et 8 neutrons s'écrira de façon conventionnelle :	$^{15}_7\text{X}$	$^{7}_{15}\text{X}$	$^{8}_7\text{X}$	$^{15}_8\text{X}$
3. Les atomes sont principalement constitués	De vide	De charges positives	De charges négatives	De particules neutres
4. Un ion est une entité chimique qui peut être	Composée d'un atome	Composée de plusieurs atomes	Chargée positivement	Chargée négativement
5. Les nucléons sont l'ensemble	Des protons et des électrons	Des protons et des neutrons	Des neutrons et des électrons	Des protons des neutrons et des électrons
6. Une entité chimique est	Un ensemble d'entités chimiques toutes identiques	Un constituant microscopique de la matière	Un ensemble d'atomes électriquement neutre	Un ensemble d'atomes électriquement chargé
7. Le nombre de masse d'un élément chimique est aussi le nombre	De protons	De neutrons	De nucléons	D'électrons
8. Le noyau d'un atome a une taille d'environ	10^{-10} m	10^{-15} m	10^{-5} m	10^{-20} m
9. L'ion potassium K^+ ayant pour écriture conventionnelle $^{39}_{19}\text{K}$ possède	39 neutrons	19 électrons	18 électrons	20 neutrons
10. La charge électrique des protons et électrons s'exprime en	Ohms	Coulombs	Volts	Ampères