

# Chimie: Atomes, Liaisons et Nomenclature

Chimie · Practice Test · 23 Questions

---

**1. Quel est le nombre de protons dans un atome ?**

- A) Numéro atomique
- B) Masse atomique
- C) Numéro de groupe
- D) Numéro de période

**2. Que représente le numéro de période sur le tableau périodique ?**

- A) Le nombre d'électrons de valence
- B) Le nombre de couches électroniques
- C) Le nombre de protons
- D) La masse atomique

**3. Comment appelle-t-on les éléments du groupe 18 (ou VIIIa) du tableau périodique, qui sont généralement non réactifs ?**

- A) Métaux alcalins
- B) Halogènes
- C) Gaz nobles
- D) Métaux de transition

**4. Quelle est la principale caractéristique des gaz nobles qui les rend non réactifs ?**

- A) Leur masse atomique élevée
- B) Leur couche de valence complète
- C) Leur petit nombre atomique
- D) Leur grande densité

**5. Que signifie le numéro de groupe pour les éléments des groupes 1, 2 et 13-18 ?**

- A) Le nombre de neutrons
- B) Le nombre d'électrons de valence
- C) Le nombre de protons
- D) Le nombre de couches électroniques

**6. Qu'est-ce que la masse atomique d'un élément ?**

- A) La masse des protons seulement
- B) La masse des électrons seulement
- C) La masse des protons et des neutrons
- D) La masse des neutrons seulement

**7. Comment peut-on calculer le nombre de neutrons si l'on connaît la masse atomique et le nombre de protons ?**

- A) Masse atomique + Nombre de protons
- B) Masse atomique - Nombre de protons
- C) Nombre de protons - Masse atomique
- D) Nombre de protons + Masse atomique

**8. Que signifie la couleur des symboles dans certains tableaux périodiques ?**

- A) Leur réactivité
- B) Leur état physique à température ambiante
- C) Leur abondance
- D) Leur date de découverte

**9. Les métalloïdes donnent leurs électrons de valence. Vrai ou Faux ?**

- A) Vrai
- B) Faux

**10. Les non-métalloïdes ne donnent pas leurs électrons de valence facilement. Vrai ou Faux ?**

- A) Vrai
- B) Faux

**11. Quelle est la condition pour qu'une couche électronique soit considérée comme stable ?**

- A) Elle est partiellement remplie
- B) Elle est complètement remplie
- C) Elle est vide
- D) Elle contient un seul électron

**12. Que fait un atome pour atteindre une couche de valence complète ?**

- A) Il perd des électrons
- B) Il gagne des électrons
- C) Il partage des électrons
- D) Il ignore sa couche de valence

**13. Quel type de liaison se forme lorsque des atomes échangent des électrons pour atteindre une couche de valence complète ?**

- A) Liaison covalente
- B) Liaison ionique
- C) Liaison métallique
- D) Liaison hydrogène

**14. Dans une liaison ionique, qu'est-ce qui attire les ions de charges opposées ?**

- A) La force nucléaire
- B) Les forces de van der Waals
- C) L'attraction électrostatique
- D) La gravité

**15. Comment s'appelle la formule qui représente le rapport simple des cations et des anions dans un composé ionique ?**

- A) Formule moléculaire
- B) Formule empirique
- C) Formule structurale
- D) Formule semi-développée

**16. Une molécule covalente est formée quand deux atomes...**

- A) Échangent des électrons
- B) Partagent des électrons
- C) Se repoussent
- D) Ne réagissent pas

**17. Dans un composé moléculaire, y a-t-il une charge implicite sur les atomes ?**

- A) Oui, toujours
- B) Non, jamais
- C) Seulement pour les métaux
- D) Seulement pour les non-métaux

**18. Qu'est-ce que la valence d'un atome ?**

- A) Le nombre de neutrons qu'il possède
- B) Le nombre de protons qu'il possède
- C) Le nombre de liaisons qu'il peut former
- D) Sa masse atomique

**19. Quel type de composé est le NaCl (chlorure de sodium) ?**

- A) Moléculaire
- B) Ionique
- C) Métallique
- D) Composé organométallique

**20. Quel type de composé est H<sub>2</sub>O (eau) ?**

- A) Ionique
- B) Moléculaire
- C) Métallique
- D) Composé ionique

**21. Pour nommer un composé binaire, on modifie la terminaison de l'anion pour qu'il se termine en...**

- A) "-ate"
- B) "-ite"
- C) "-ure"
- D) "-ide"

**22. Dans la nomenclature des composés binaires, quel élément est généralement nommé en premier ?**

- A) L'anion
- B) Le cation
- C) Le non-métal
- D) Le métal

**23. Comment nomme-t-on un composé ternaire contenant un polyatome ?**

- A) On change le nom du polyatome
- B) On ne change pas le nom du polyatome
- C) On ajoute 'mono-' devant le polyatome
- D) On ajoute 'di-' devant le polyatome