Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /19 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/10 **Choix multiple : Choisir la meilleure réponse.**

1. Cette particule subatomique se trouve dans le noyau d’un atome.

a) électron b) neutron c) proton d) b et c

2. Cette particule subatomique se trouve à l’extérieur du noyau sur les couches.

a) électron b) neutron c) proton d) b et c

3. Henry Moseley a construit le tableau périodique d’aujourd’hui. Comment est-ce qu’il a classé les atomes ? Selon :

a) la masse atomique b) le numéro atomique c) le nombre d’électrons d) le numéro de neutrons

4. Dimitri Mendeleiev a construit le premier tableau périodique en quelle année? Comment est-ce qu’il l’a classé?

a) 1869 b) 1913 c) 1915 d) 1897

5. Qui a découvert l’atome ? a) Dalton b) J.J. Thomson c) Rutherford d) Bohr

6. En quelle année est-ce que l’atome a été découvert ? a) 1890 b) 1803 c) 1808 d) 1897

7. Qui a découvert la charge négative dans l’atome (les électrons) ?

a) a) Dalton b) J.J. Thomson c) Rutherford d) Bohr

8. Qui a découvert le noyau (alors qu’il avait une particule de charge positive) ?

a) Dalton b) J.J. Thomson c) Rutherford d) Bohr

9. Qui a découvert qu’il y avait une particule subatomique dans le noyau avec aucune charge.

a) Chadwick b) J.J. Thomson c) Rutherford d) Bohr

10. Le brome a combien de niveaux d’énergie qui contient des électrons ?

a) 3 b) 4 c) 5 d) 6

/7 **Répondre :**

/2 11. a) Les électrons ont une charge \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) Les protons ont une charge \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 12. La masse d’un atome comprend quelles particules subatomiques ?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/4 13. a) Tracer le schéma de Rutherford b) Tracer le schéma de Bohr-Rutherford d’un

d’un atome de Potassium. (2) atome d’oxygène. (2)

/2 14. Pourquoi les atomes veulent faire des réactions avec d’autres atomes ? Quelle famille est-ce que les atomes veulent être comme?