

Connexions !

Groupe d'âges : 10-16 ans

Matériel requis : une copie du plateau de jeu pour chaque joueur, 45 jetons pour chaque joueur, et des Tableaux périodiques pour chacun.

But du jeu : Révision des informations fournies par le Tableau périodique (Nombre atomique, groupes d'éléments, valences...).

Préparation : Faire une copie du plateau de jeu pour chaque joueur, et leur demander de remplir les cercles avec les symboles des éléments se situant sur la partie principale du tableau périodique (donc, ne pas utiliser les symboles des séries actinides et lanthanides). Les symboles devront être placés aléatoirement, de telle sorte que chaque plateau de jeu soit unique. Fournir des jetons à chaque joueur, afin de mettre en valeur les éléments lorsque les indices sont annoncés.

Comment jouer :

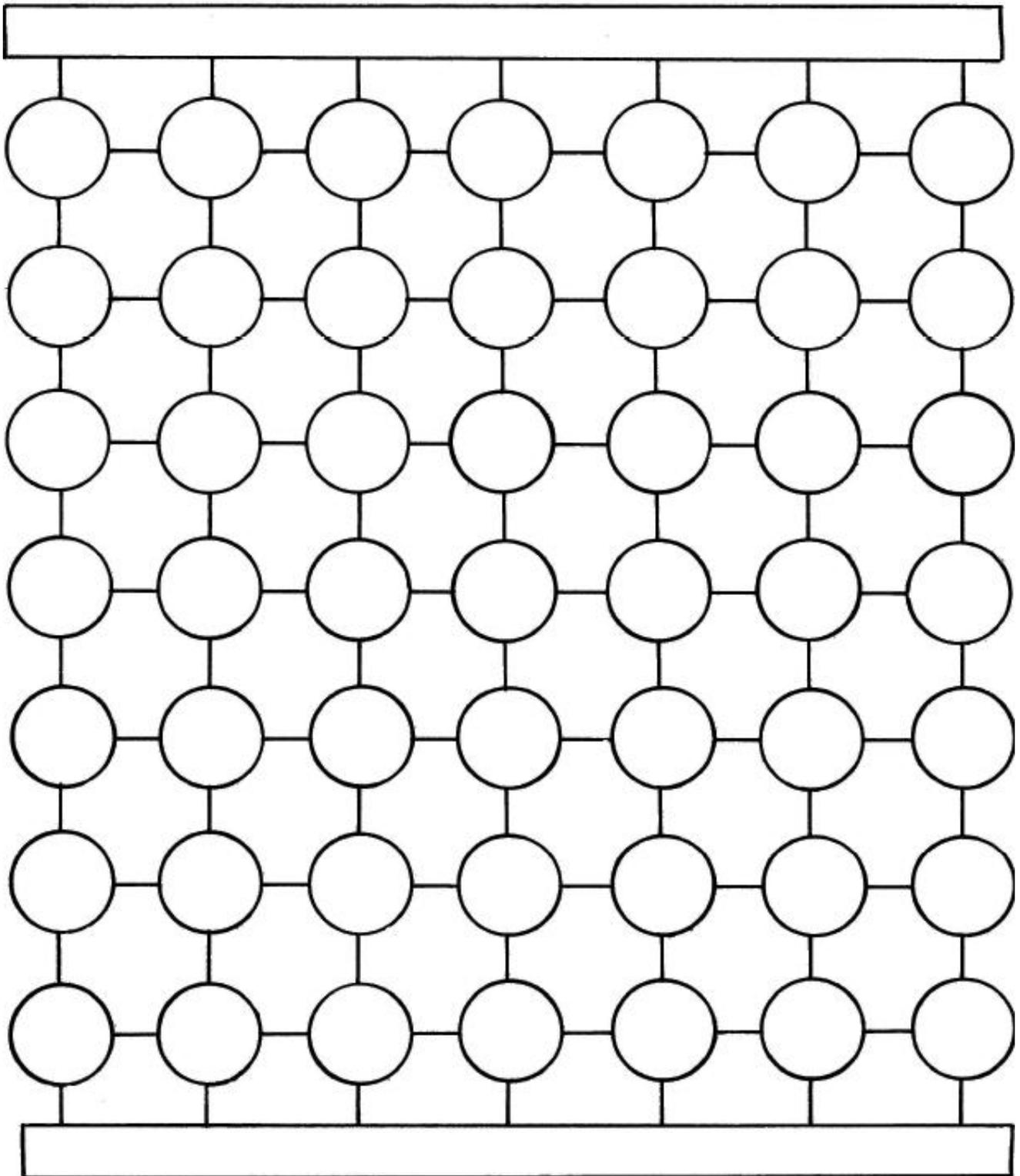
L'annonceur propose des indices à partir de la liste suivante. Vous pouvez utiliser les indices dans l'ordre que vous désirez, mais gardez la trace de ceux annoncés. Pour obtenir une « connexion » (un bingo ou un loto), un joueur doit posséder des jetons adjacents reliant le haut et le bas du plateau de jeu. Il n'est pas nécessaire que cette connexion soit en ligne droite. Un joueur qui obtient une ligne continue crie « Connexion », puis lit les éléments composant sa route, afin que ses réponses puissent être vérifiées.

Indices

Cet élément ne possède pas de neutron	hydrogène
Cet élément a 48 protons	cadmium
Le nom de cet élément signifie « puanteur »	brome
Ce métal alcalino-terreux brûle en rouge dans les feux d'artifice	strontium
Cet élément porte le nom d'une ville suédoise, Ytterby	yttrium
Cet élément a 18 électrons	argon
C'est le plus petit élément qui ne soit pas un gaz	lithium
Ce métal alcalino-terreux est utilisé dans les rayons X pour le système digestif	baryum
Cet élément fut d'abord découvert dans le soleil	hélium
Vous pouvez choisir n'importe quel élément radioactif	technétium, polonium, astate, radon
Ce métal alcalin est très abondant dans les bananes	potassium
Ce métalloïde est célèbre pour son utilisation en tant que poison	arsenic
Cet élément a 15 électrons	phosphore
Cet élément a la configuration suivante d'électrons : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	magnésium
Ce métal de transition est utilisé pour réparer les os	titane
Cet élément possède 9 protons	fluor
Cet élément peut être trouvé à l'état naturel sous forme de minéral jaune clair	soufre
C'est le plus haut des éléments non radioactifs	bismuth
Cet élément se lie avec lui-même pour former la substance la plus dure de la Terre	carbone

Cet élément est un gaz de valence -3	azote
L'autre nom de cet élément est Wolfram	tungstène
Cet élément de valence -1 est utilisé en premiers soins	iode
Les composés chimiques contenant cet élément sont souvent appelés « ferreux »	fer
Cet élément de 30 électrons est utilisé pour galvaniser le métal et prévenir la rouille	zinc
C'est le seul atome heureux de la rangée du fer	krypton
Cet élément est sur la même ligne que l'Argent et la même colonne que l'azote	antimoine
Cet élément, de valence 4, a été baptisé en l'honneur de la Terre	tellure
Cet élément possède 49 protons	indium
Ce lourd métal gris a été utilisé autrefois pour la plomberie	plomb
Ne pas confondre cet élément avec le magnésium	manganèse
Cet élément a 5 neutrons	béryllium
Vous pouvez choisir n'importe quel élément de valence +1	lithium, sodium, potassium, rubidium, césium
Cet élément se combine à l'oxygène pour donner du sable	silicium
Cet élément a une masse atomique de 16	oxygène
Cet alcalino-terreux se trouve dans les eaux et le plâtre	calcium
La configuration des électrons de cet élément est $1s^2 2s^2 2p^6$	néon
Cet élément est le seul radioactif de sa rangée	technétium
C'est le plus réactif (mais non-radioactif) des métaux alcalino-terreux	césium
Cet élément a 44 protons	ruthénium
Le nom latin de cet élément est natrium	sodium
La masse moyenne d'un atome de cet élément est d'environ 190	osmium
C'est le plus léger des métaux	aluminium
Ce lourd métal de transition est liquide à température ambiante	mercure
Ce métal précieux vaut plus que l'or	platine
Cet élément a été baptisé en l'honneur de l'Allemagne	germanium
Vous pouvez choisir un élément utilisé dans les pièces de monnaie	or, argent, étain, zinc, cuivre, nickel
Cet élément a une série entière baptisée d'après son nom	lanthane
Ce métal de transition brillant est utilisé sur les véhicules car il protège de la corrosion	chrome
Ce métal est baptisé en l'honneur de la France	gallium
C'est le plus lourd des gaz nobles qui ne soit pas radioactif	xénon
Cet élément a été baptisé en l'honneur du pays de Maris Curie, la Pologne	polonium
Cet élément a été baptisé d'après la Scandinavie	scandium
Cet élément a 23 électrons	vanadium
Cet élément a été nommé en l'honneur de l'astéroïde Pallas	palladium
Cet élément a 72 protons	hafnium
cet élément de valence -2 est dans la même rangée que le potassium	sélénium
la masse moyenne de cet élément est de 204	thallium
Le nom de cet élément vient du nom latin pour arc-en-ciel « iris »	iridium
C'est l'élément le plus lourd de la famille halogène	astate
Cet élément a 42 protons	molybdène
Ce métal de transition se combine avec O et S pour donner une gemme ressemblant au diamant	zirconium
La masse moyenne d'un atome de e cet élément est de 93	niobium
Cet élément a 50 protons	étain

Connexions



*Place un symbole dans chaque cercle. Utilise la partie principale du Tableau périodique
(ne place ni lanthanides, ni actinides !)*