

## Orientações do jogo

(<http://www.rsc.org/periodic-table/video>)

(<http://www.periodicvideos.com/videos/043.htm>)

- 1- Cada jogador deve preencher os círculos com símbolos de elementos químicos da parte principal da – 1- tabela (sem actínídeos ou lantanídeos). Use os da linha do H, Li, Na, K, Rb e Cs.
- 2- Os símbolos devem ser colocados aleatoriamente para que cada cartela seja única.
- 3- Use feijões para colocar nos círculos quando o elemento for chamado.

### Quando Bingou!

- 4- Quando um jogador tem fichas (feijões) colocadas em um caminho de cima para baixo, ele chama “Bingo” O jogador deve então ler os elementos que ele tem ao longo do caminho e suas respostas são verificadas.

Ao Professor:

Pode usar essas pistas em qualquer ordem. Apenas certifique-se de anotar as respostas em um Um pedaço de papel à medida que você avança (para poder verificar as respostas dos alunos com facilidade e rapidez).

Dicas:

- Este elemento não tem nêutrons. (hidrogênio)
- Este elemento tem 48 prótons. (cádmio)
- O nome desse elemento significa “fedor”. (Bromo)
- Este elemento tem o nome da cidade de Ytterby na Suécia. (ítrio)
- Este metal alcalino-terroso fica vermelho no teste de chama. (estrôncio)
- Este elemento tem 18 elétrons. (argônio)
- Este é o menor elemento que não é um gás. (lítio)
- Este elemento foi descoberto no sol. (hélio)
- Este metal alcalino-terroso é usado para tirar radiografias do sistema digestivo. (bário)
- Você pode marcar um elemento radioativo de sua escolha. (tecnécio, polônio, astato, radônio)
- Este metal alcalino é muito abundante nas bananas. (potássio)
- Este não metal é famoso por seu uso como veneno. (arsênio)
- Este elemento tem 15 elétrons. (fósforo)
- Este elemento possui configuração eletrônica  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ . (magnésio)
- Este metal de transição é usado para reparar ossos. (titânio)
- Este elemento tem 9 prótons. (fluor)
- Este elemento pode ser encontrado ocorrendo naturalmente como um mineral amarelo claro. (enxofre)
- Este é o elemento mais alto (maior número atômico) que NÃO é radioativo. (bismuto)
- Este elemento liga-se a si mesmo para formar a substância mais dura da terra. (carbono)
- Este elemento é um gás com uma valência de -3. (N)
- Este elemento tem uma valência de -1 e é usado para o primeiro socorros. (iodo)
- O outro nome para este elemento é wolfram. (tungstênio)
- Compostos químicos contendo este elemento são freqüentemente chamados de “ferrosos” (ferro).
- Este pesado metal foi usado uma vez para fazer tubulações de água. (Cu)
- Não confunda este elemento com magnésio! (manganês)
- Este elemento tem 30 elétrons e é usado para galvanizar metais para evitar ferrugem. (zinco)
- Este é o único átomo “feliz” no período em que o ferro está. (Criptônio)
- Este elemento está no mesmo período que a prata e a mesma coluna como nitrogênio. (antimônio-Sb)
- Este elemento tem 4 níveis e 4 elétrons na camada de valência. (telúrio-Te)
- Este elemento está sempre abaixo da sombra de uma árvore na Alemanha. (índio-In)
- Você pode escolher um elemento que tenha uma valência de +1. (lítio, sódio, potássio, rubídio, céσιο)
- Este elemento combina com o oxigênio para fazer areia ou vidro. (silício-Si)
- Este elemento tem um massa atômica de 16. (oxigênio)
- Este elemento foi nomeado em homenagem o deus grego Tântalo. (tântalo-Ta)
- Este elemento tem 5 nêutrons. (berílio) (Você deve subtrair A do Z)
- Este elemento tem configuração eletrônica  $1s^2 2s^2 2p^6$ . (neônio - Ne)

Este elemento é o único elemento está na família 7B e 4 níveis eletrônicos. (tecnécio-Tc)

Este metal alcalino-terroso é encontrado nos ossos e no concreto. (cálcio)

- Este é o membro mais reativo (mas não radioativo) dos metais alcalinos. (césio)
- Este elemento tem 44 prótons. (rutênio)
- O nome em latim para este elemento é natrium. (sódio)
- O peso médio de um átomo deste elemento é de cerca de 190, sendo o mais denso de todos. (ósmio)
- Este é o membro mais leve dos metais. (alumínio)
- Este metal de transição é um líquido à temperatura ambiente, um metal pesado. (Hg-mercúrio)
- Este metal precioso vale mais por onça do que ouro. (Pt- platina)
- Este elemento foi nomeado após a Alemanha e é usado em eletrônica. (germânio)
- Você pode escolher um elemento que é um metal usado em moedas. (ouro, prata, Sn-estanho, zinco, cobre, níquel)
- Este elemento tem uma série inteira com o seu nome. (La-lantânio)
- Este metal de transição brilhante é usado em veículos porque é muito resistente à corrosão. (cromo)
- Este verdadeiro metal é nomeado em homenagem a França. (gálio)
- Este é o gás nobre mais pesado que não é radioativo. (xenônio-Xe)
- pesado como \_\_\_\_\_. Pé pesado é pé de \_\_\_\_\_. Metal pesado, e tóxico na forma de íon +2 (Pb-Chumbo)
- Este elemento foi nomeado em homenagem à terra natal de Marie Curie, a Polônia. (polônio)
- Este elemento foi nomeado em homenagem à Escandinávia. (escândio)
- Este elemento tem 23 elétrons. (vanádio)
- Este elemento foi nomeado após a passagem do asteroide Pallas. (Pd-paládio)
- Este elemento tem 72 prótons. (Hf-háfnio)
- Este elemento tem uma valência de -2 e está na mesma linha que o potássio. (Se-selênio)
- A massa média de um mol de átomos deste elemento é de cerca de 204. (Tl- tálio)
- O nome deste elemento vem da palavra latina para arco-íris: "iris." (Ir-Irídio)
- Este é o membro mais pesado da família dos halogênios. (At-astato)
- Este elemento tem 42 prótons. (Mo-molibdênio)
- Este metal de transição combina-se com O e Si para formar uma pedra preciosa clara semelhante a um diamante. (Zr-zircônio)
- A massa média de um átomo deste elemento é de cerca de 93. (Ni-nióbio)