

ACTIVIDAD Tabla de datos físicos.

Elaboren una tabla de datos físicos de los elementos químicos que a continuación se indican. Cada alumno se encargará de un elemento químico, para más tarde completar en su totalidad el cuadro.

Elemento	Nº másico A	Nº atómico Z	T _{fusión} (°C)	T _{ebul} (°C)	Energía de ionización (*)	Nº de órbitas	Nº electrones en la última órbita
Be							
F							
N							
Li							
H							
Cl							
Na							
He							
O							
C							
B							
Si							
Mg							
Ne							
Al							
Ca							
P							
Ar							
S							
K							

(*) La energía de ionización es la energía para quitar el último electrón a un átomo. Se denomina también potencial de ionización.

ACTIVIDAD Ordenaciones de elementos

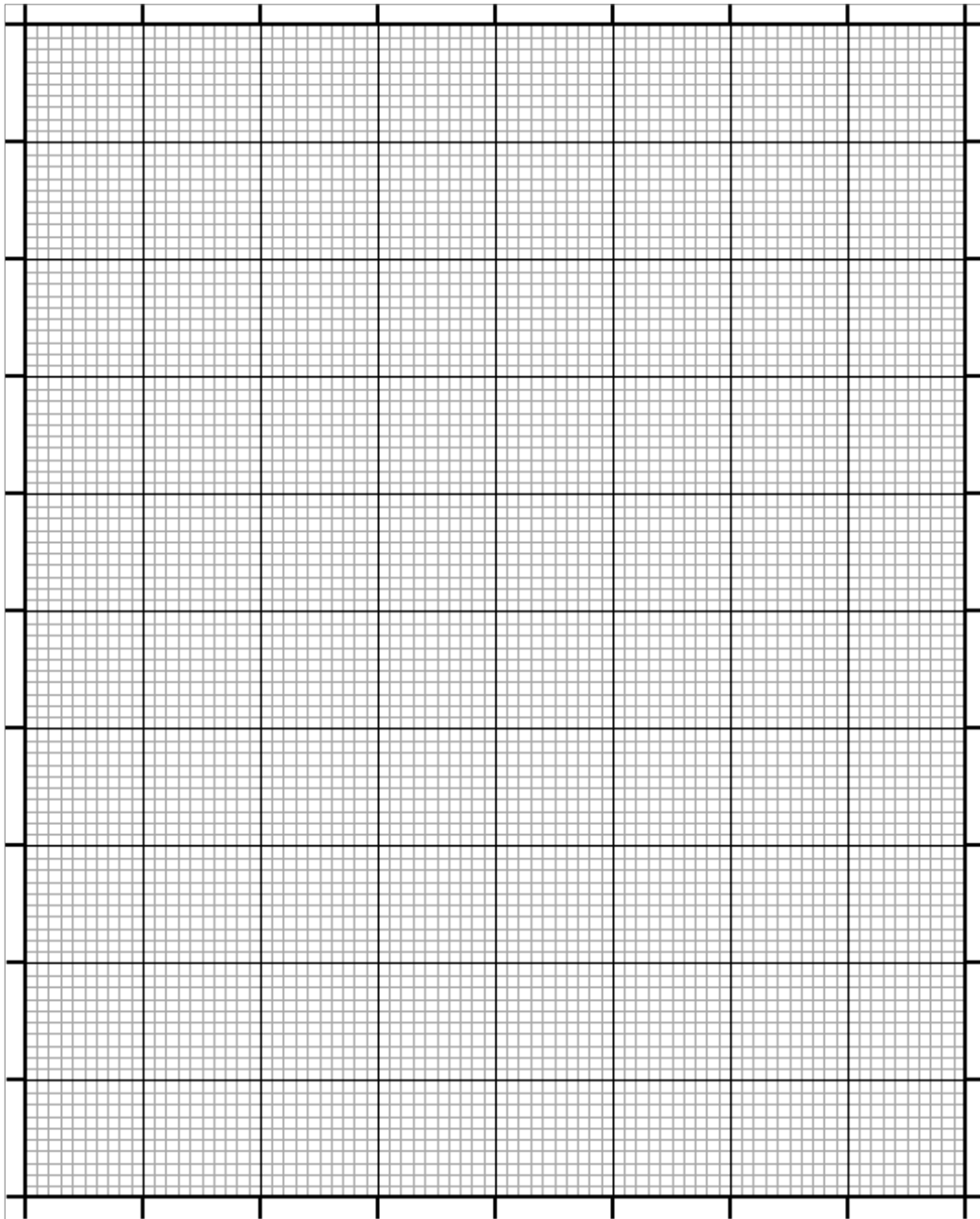
Realizar distintas ordenaciones de los elementos según:

- Orden creciente de masa (o n° másico)
- Orden creciente de número atómico
- Metales y no metales
- Estados de agregación
- Electrones en la última órbita o el número de órbitas

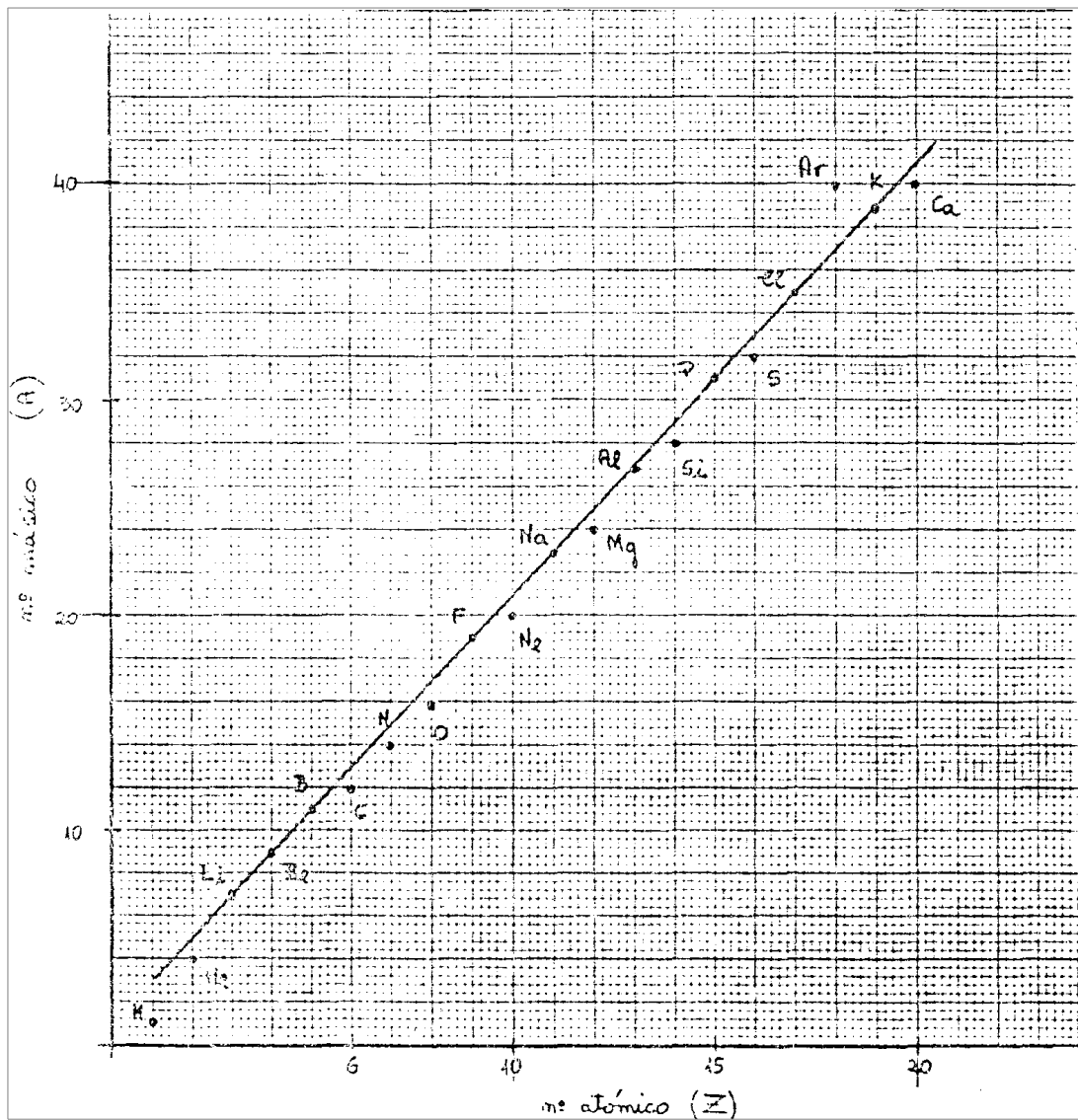
Cada grupo de alumnos podría elegir un criterio diferente.



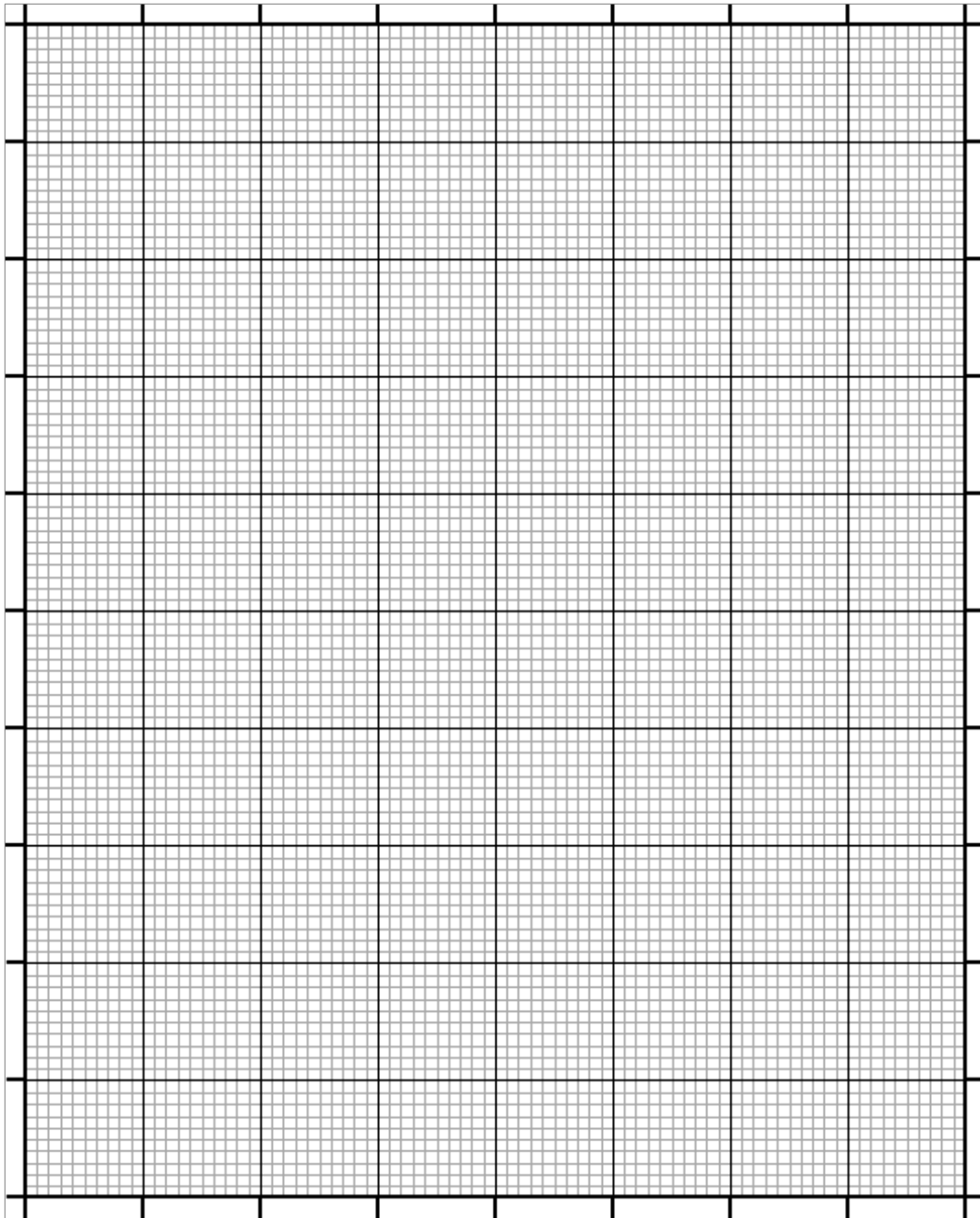
ACTIVIDAD Representación gráfica del número másico frente al número atómico.



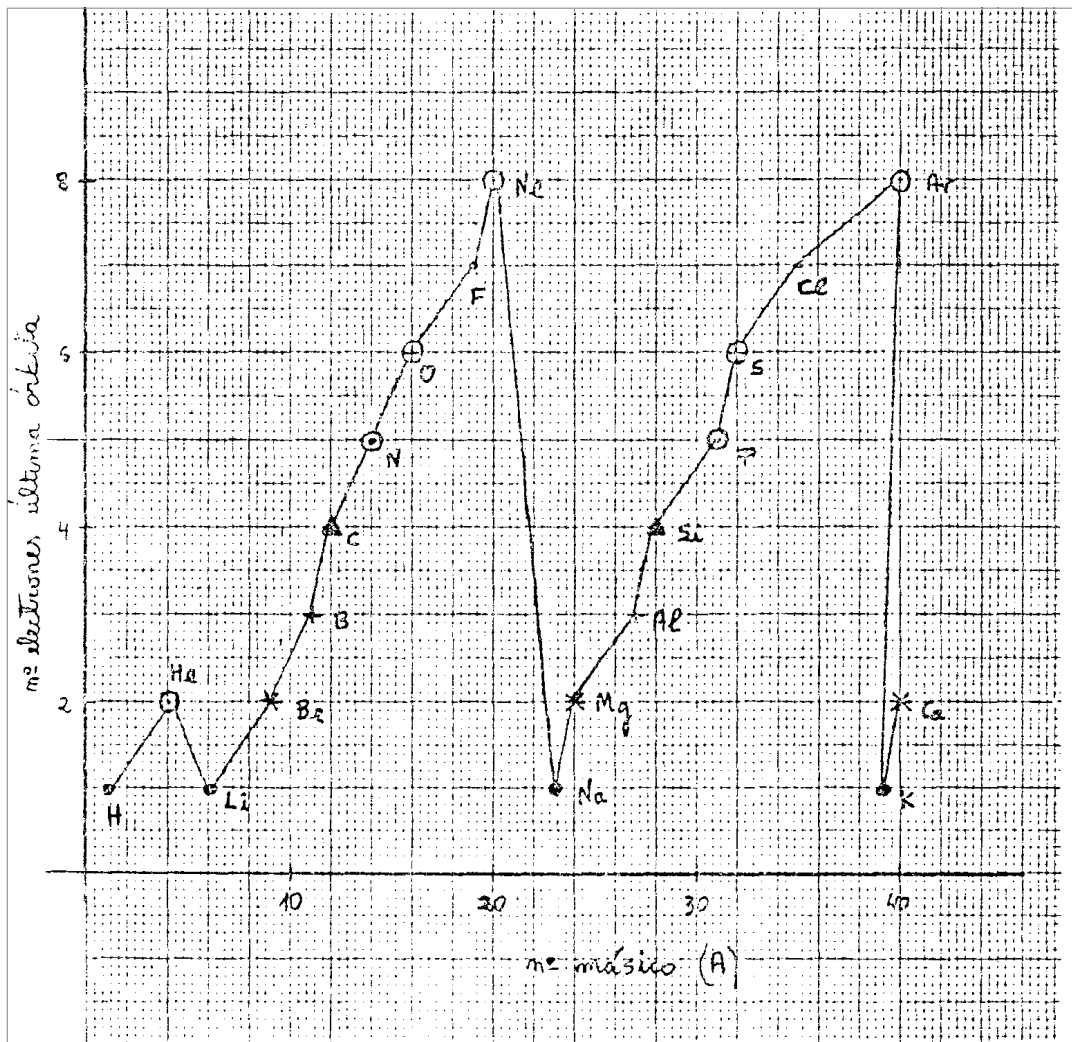
ACTIVIDAD Representación gráfica del número másico frente al número atómico.



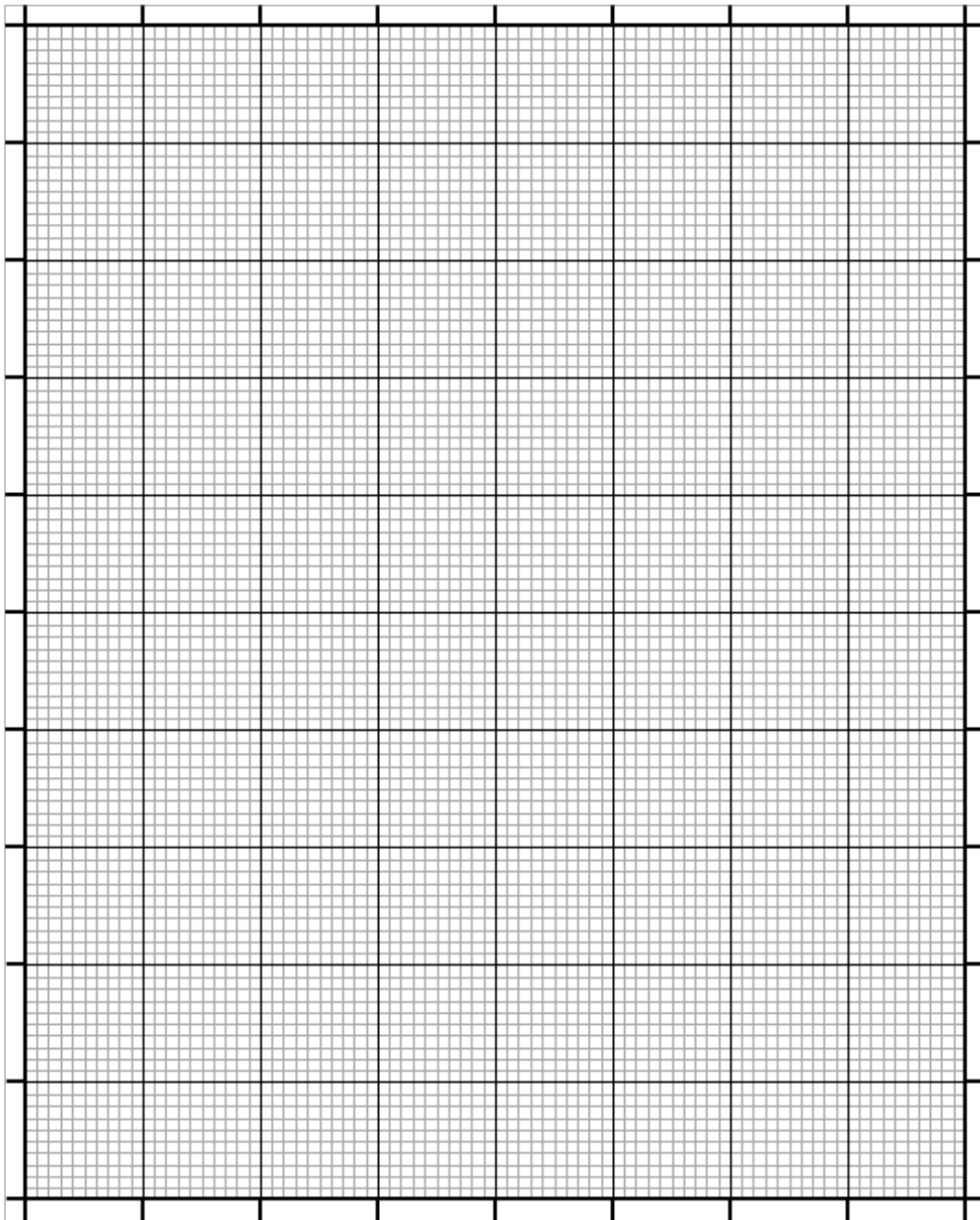
ACTIVIDAD Representación gráfica de los electrones de la última órbita frente al número másico



ACTIVIDAD Representación gráfica de los electrones de la última órbita frente al número másico



ACTIVIDAD Representación gráfica de la temperatura de fusión frente al número másico o frente al número atómico.



ACTIVIDAD Representación gráfica de la temperatura de fusión frente al número másico o frente al número atómico.

