A Figura 1 representa quatro níveis de energia para o eletrão do átomo de hidrogénio. Parte do **espetro de emissão** do átomo de hidrogénio resulta de transições do eletrão entre aqueles níveis de energia.

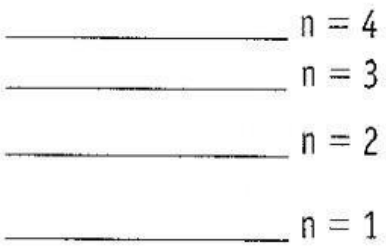

Figura 1 Quatro níveis de energia permitidos ao eletrão do átomo de hidrogénio

Preenche os espaços seguintes de modo a obter afirmações corretas.

1- Os fotões de maior energia são emitidos na transição de n = _____ para n = _____.

2- A radiação emitida de maior frequência corresponde à transição de n = ___ para n = ___.

3- O número máximo de riscas espetrais que poderá apresentar aquela parte do espetro é _____.

4- O número de riscas espetrais que pertencem àquela parte do espetro é na zona do visível _____; na zona do ultravioleta _____ e na zona do infravermelho _____.

5- O átomo de hidrogénio quando passa de um estado _____ para o estado _____, emite radiação ultravioleta.

LIVEWORKSHEETS