Озон-проста речовина

1.З'єднайте назви речовин і характеристики

Газ без запаху

Хімічно активний кисень

Утворений хімічним елементом О

Газ із «металічним» запахом озон

Підтримує дихання

Отруйний

2.Озон може утворюватися:

у процесах горіння та повільного окиснення

під час роботи приладів, у яких використовується лазерне випромінювання

у повітрі під дією електричного розряду блискавки

у процесі фотосинтезу

в атмосфері на висоті 20–40 км під дією ультрафіолетового випромінювання Сонця

3. Чому не можна дихати озоном так само, як киснем?

LIVEWORKSHEETS

озон хімічно менш активний і не може брати участі в процесах дихання

озон хімічно значно активніший, тому окиснює тканини в легенях

густина озону значно менша за густину кисню

4.Позначте всі правильні твердження щодо озонового шару.

Стан озонового шару не залежить від впливу зовнішніх чинників.

Озоновий шар затримує лише інфрачервоне випромінювання Сонця.

Озоновий шар розташований поза межами атмосфери Землі.

Озоновий шар розташований у стратосфері на висоті 20–40 км від поверхні Землі.

Діяльність людини негативно впливає на озоновий шар.

Ділянку атмосфери, у якій концентрація озону менша за нормальну, називають озоновою дірою.

5. Наслідком руйнування озонового шару є:

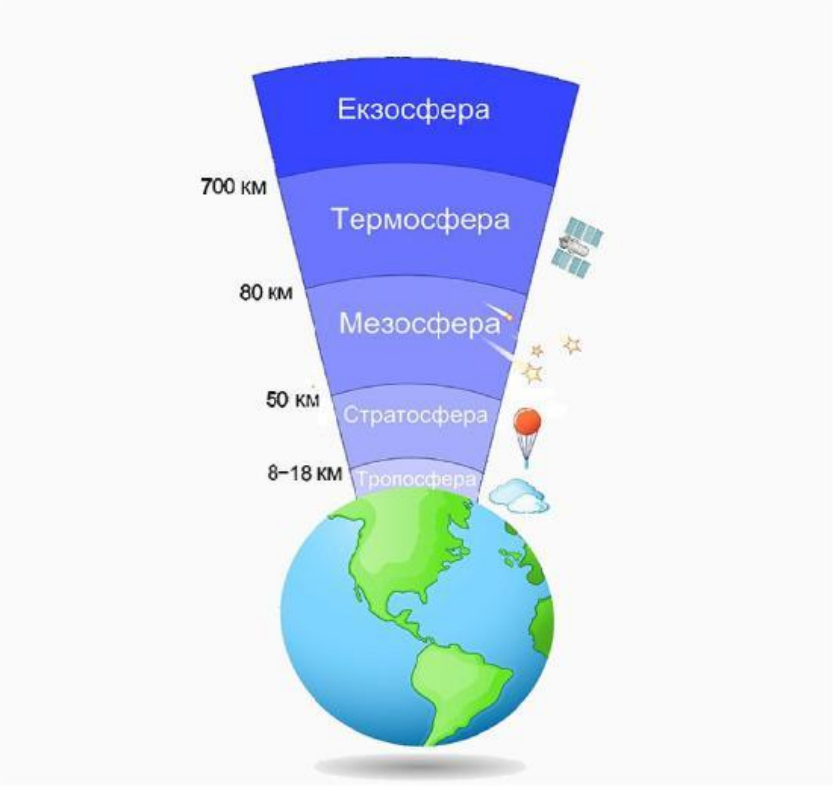
глобальне похолодання

збільшення ризику захворювань на рак шкіри

суттєва зміна складу повітря

LIVEWORKSHEETS

6. Позначте на малюнку розташування озонового шару в атмосфері Землі



LIVEWORKSHEETS